



**Prioritätsbescheinigung über die Einreichung  
einer Patentanmeldung**

**Aktenzeichen:** 102 30 978.7

**Anmeldetag:** 10. Juli 2002

**Anmelder/Inhaber:** Agfa-Gevaert Aktiengesellschaft, Leverkusen/DE

**Bezeichnung:** Farbfotografisches Kopiermaterial

**IPC:** G 03 C 7/32

**Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.**

München, den 26. Februar 2003  
**Deutsches Patent- und Markenamt**  
**Der Präsident**  
Im Auftrag

Waasmaier

### Farbfotografisches Kopiermaterial

Die Erfindung betrifft ein farbfotografisches Kopiermaterial mit einem neuartigen Blaugrünkuppler.

5

Farbfotografische Kopiermaterialien sind insbesondere Materialien für Aufsichtsbilder oder Displays, die in aller Regel ein positives Bild aufweisen. Sie sind somit kein Aufnahmematerial wie farbfotografische Filme. Überwiegend handelt es sich dabei um negativ arbeitende Materialien.

10

Farbfotografische Kopiermaterialien enthalten üblicherweise wenigstens eine rotempfindliche, wenigstens einen Blaugrünkuppler enthaltende Silberhalogenidemulsionsschicht, wenigstens eine grünempfindliche, wenigstens einen Purpurkuppler enthaltende Silberhalogenidemulsionsschicht und wenigstens eine blauempfindliche, wenigstens einen Gelbkuppler enthaltende Silberhalogenidemulsionsschicht.

15

Aus US 5 686 235 sind Blaugrünkuppler bekannt geworden, die nach der Entwicklung mit dem Standardpapierentwickler CD3 Blaugrünfarbstoffe ergeben, die sich durch gute Licht- und Dunkelstabilität auszeichnen.

20

Allerdings haben diese Kuppler den Nachteil, dass die Farbstoffe in der Farbwiedergabe unzureichend sind.

25

Die Kuppler haben eine 2-Acylamino-5-phenylsulfonylmethylcarbonylamino-phenolstruktur und können an der Methylgruppe durch Alkyl und am Phenylrest durch unterschiedliche Gruppen substituiert sein.

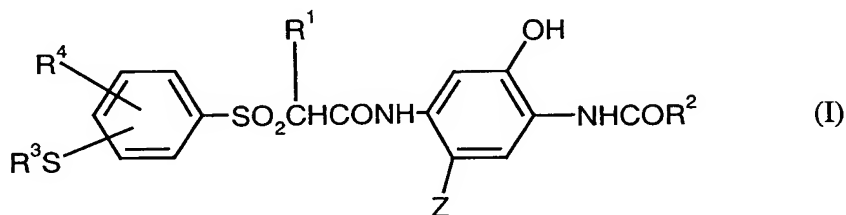
30

Aufgabe der Erfindung war, den vorstehend bezeichneten Nachteil zu überwinden. Überraschenderweise gelingt dies mit dem nachstehend definierten neuartigen Blaugrünkuppler. Dabei bleiben die Vorteile des vorbekannten Kupplers erhalten.

Allerdings ist die Farbwiedergabe bei sehr hohen Anforderungen, wie sie z. B. von professionellen Fotografen gestellt werden, mit den neuen Kupplern noch unbefriedigend.

5 Eine weitere Aufgabe der Erfindung war deshalb, auch diesen Nachteil zu beheben. Überraschenderweise gelingt dies mit dem nachstehend definierten neuartigen Blaugrünkuppler, wenn er zusammen mit einer geringen Menge eines Ölbildners eingesetzt wird.

10 Gegenstand der Erfindung ist somit ein Kopiermaterial mit einem Träger, wenigstens einer rotempfindlichen, wenigstens einen Blaugrünkuppler enthaltenden, wenigstens einer grünempfindlichen, wenigstens einen Purpurkuppler enthaltenden und wenigstens einer blauempfindlichen, wenigstens einen Gelbkuppler enthaltenden Silberhalogenidemulsionsschicht, dadurch gekennzeichnet, dass die rotempfindliche Schicht  
15 wenigstens einen Ölbildner enthält, der Blaugrünkuppler der Formel



entspricht, worin

20

R<sup>1</sup> ein Wasserstoffatom oder eine Alkylgruppe,

R<sup>2</sup> eine Alkyl-, Aryl- oder Hetarylgruppe,

25

R<sup>3</sup> eine Alkyl- oder Arylgruppe,

R<sup>4</sup> eine Alkyl-, Alkenyl-, Alkoxy-, Aryloxy-, Acyloxy-, Acylamino-, Sulfonyloxy-, Sulfamoylamino-, Sulfonamido-, Ureido-, Hydroxycarbonyl-, Hydroxycarbonylamino-, Carbamoyl-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylamino- oder Arylamino-Gruppe oder ein Wasserstoffatom und

5

Z ein Wasserstoffatom oder eine unter den Bedingungen der chromogenen Entwicklung abspaltbare Gruppe bedeuten,

und das Gewichtsverhältnis von Ölbildner zu Blaugrünkuppler kleiner als 1 : 1 ist.

10

Vorzugsweise gelten folgende Bedeutungen:

R<sup>1</sup> = eine Alkylgruppe;

R<sup>2</sup> = unsubstituierte oder substituierte Phenyl-, Thienyl- oder Thiazolylgruppe;

15

R<sup>3</sup> = Alkylgruppe;

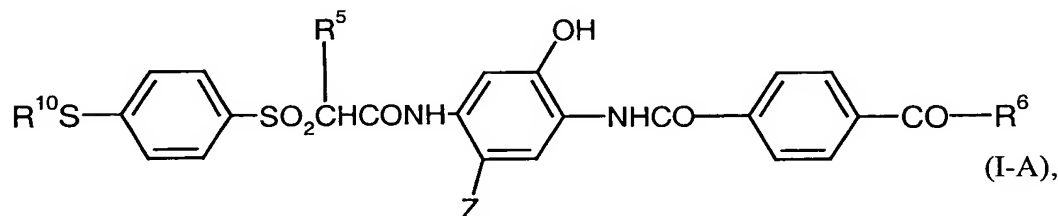
R<sup>4</sup> = Wasserstoffatom;

Z = Cl;

Bei dem erfindungsgemäßen Ölbildner kann es sich um ein hochsiedendes organisches Lösungsmittel und/oder ein Polymer handeln.

20

Besonders bevorzugt entspricht der Blaugrünkuppler der Formel



25

worin

R<sup>5</sup> ein Wasserstoffatom oder eine Alkylgruppe,

$R^6$   $OR^7$  oder  $NR^8R^9$ ,

$R^7$  eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe mit 1 bis 6 C-Atomen,

$R^8$  eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe mit 1 bis 6 C-Atomen,

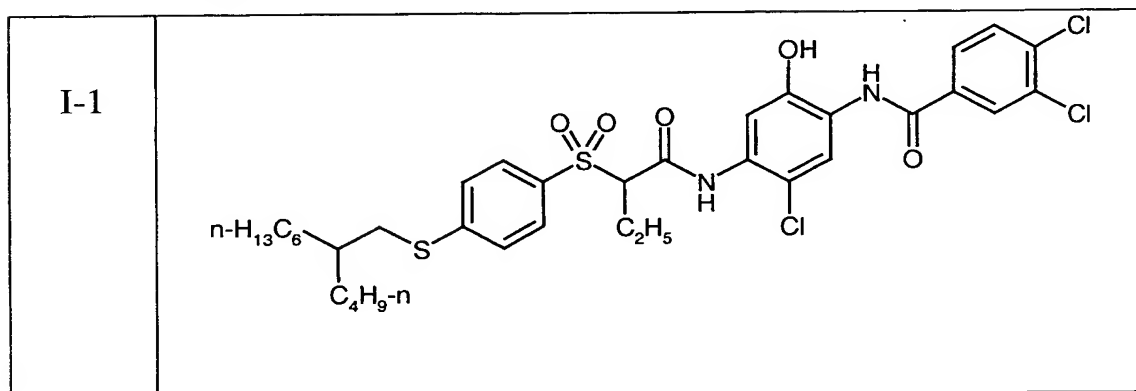
$R^9$  ein Wasserstoffatom oder eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe mit 1 bis 6 C-Atomen,

$R^{10}$  eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe und

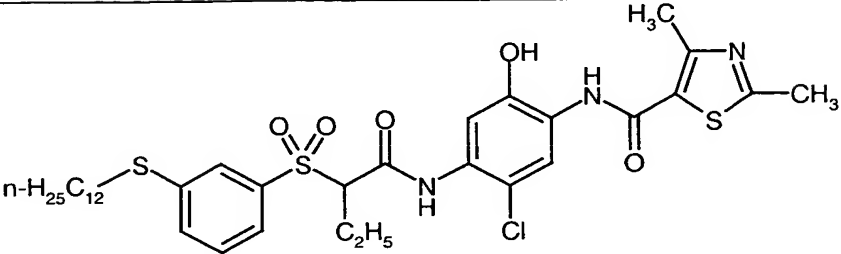
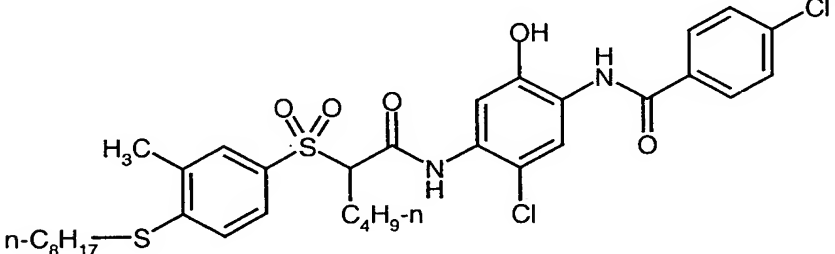
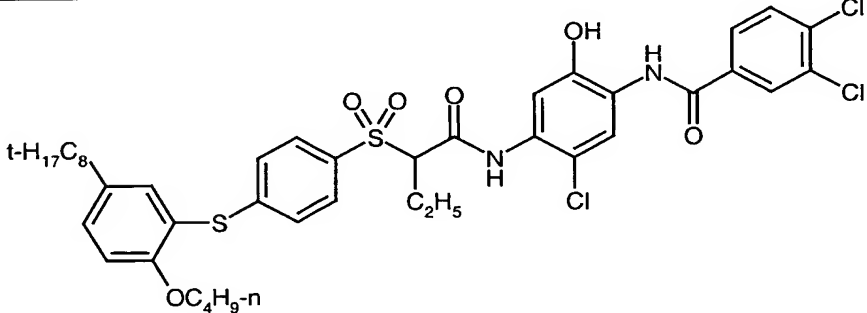
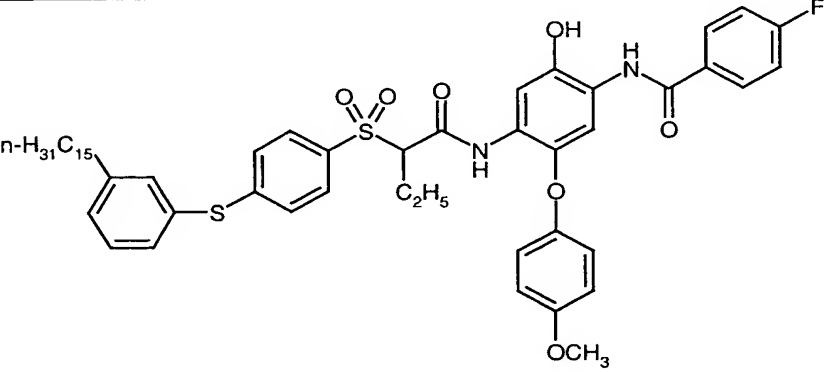
$Z$  ein Wasserstoffatom oder eine unter den Bedingungen der chromogenen Entwicklung abspaltbare Gruppe bedeuten

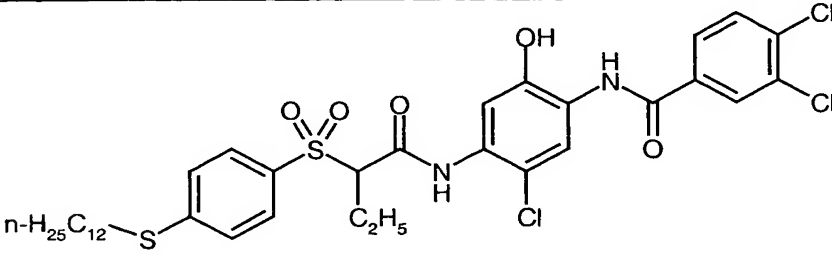
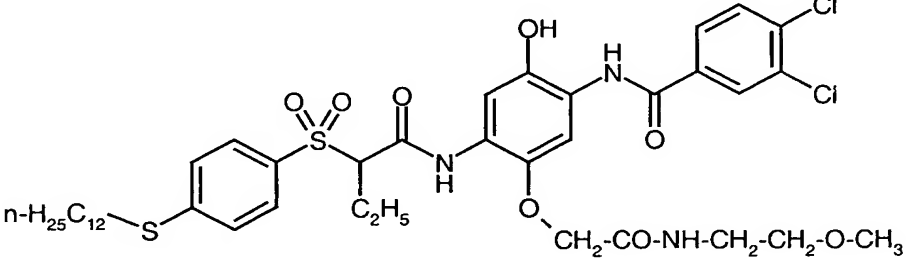
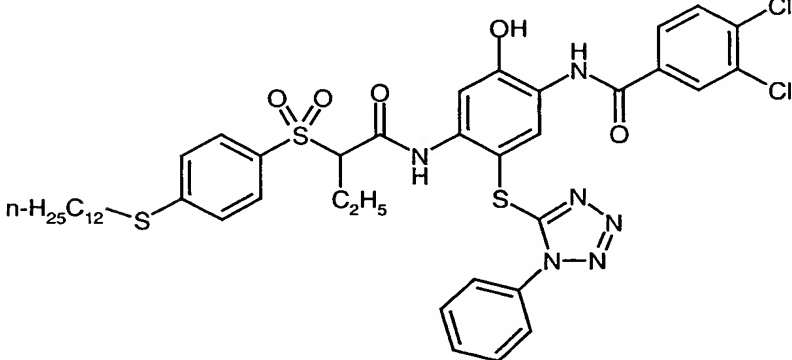
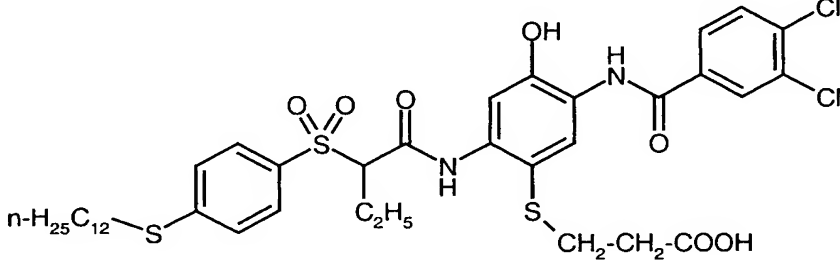
und wobei die Gesamtzahl der C-Atome der Alkylgruppen  $R^7$  bis  $R^{10}$  in einem Kupp-  
lermolekül 8 bis 18 beträgt.

Geeignete Blaugrünkuppler sind:

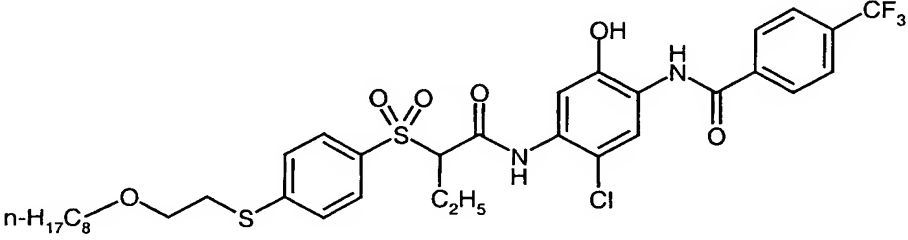
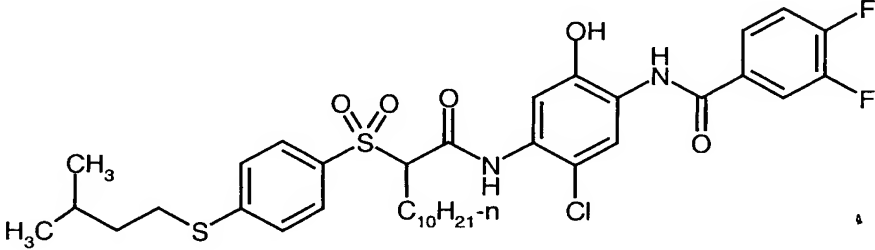
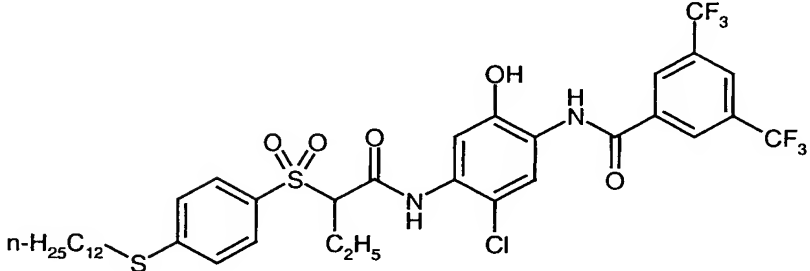
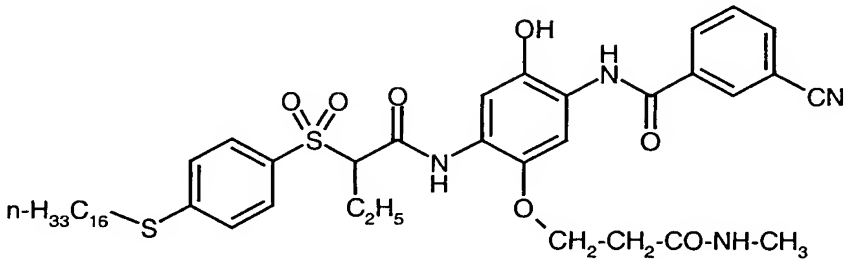


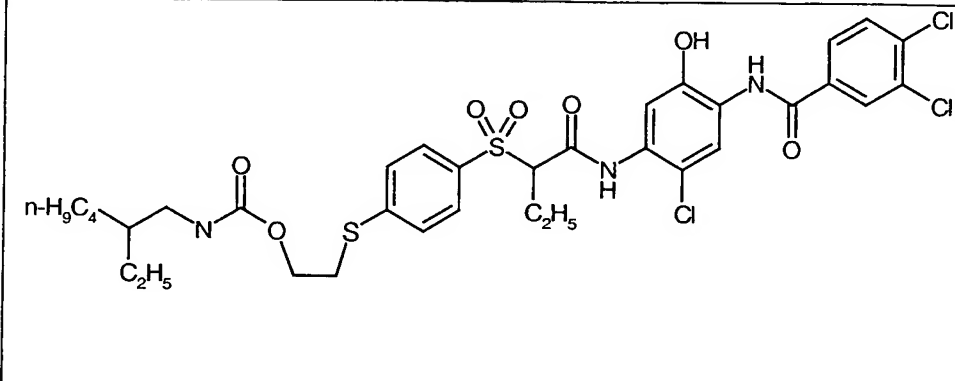
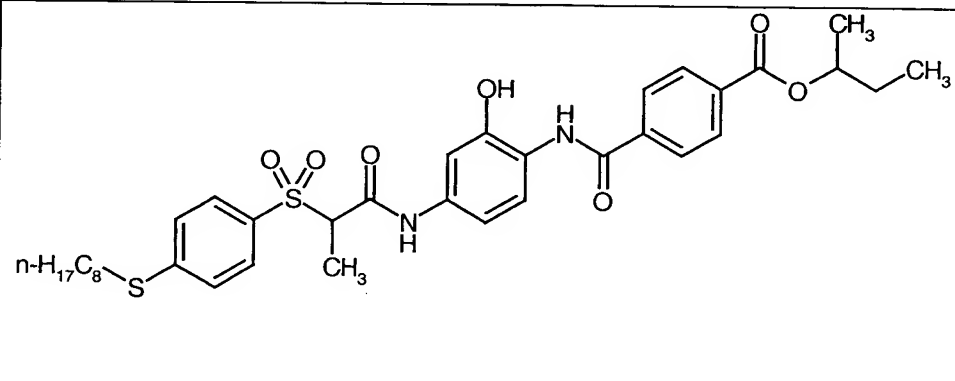
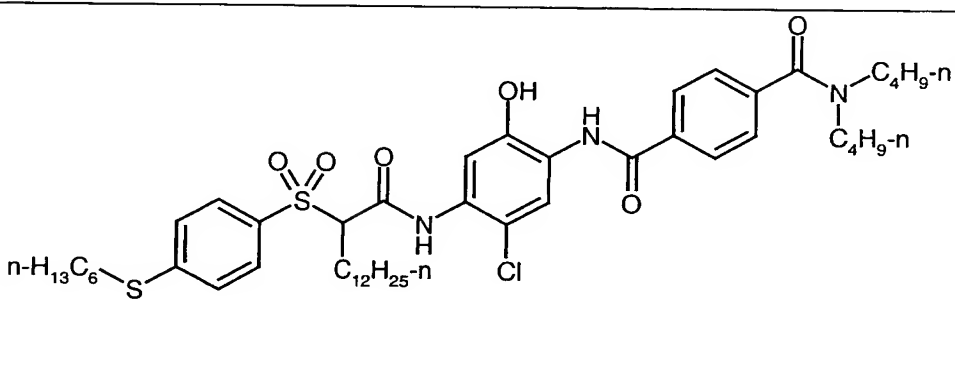
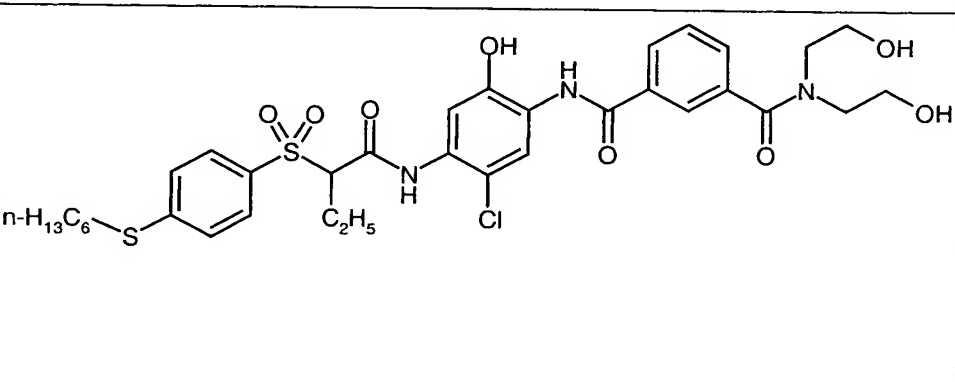
I-2	 <chem>CCCC(C)SC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)NC2=CC(=C(C=C2)Cl)C(=O)NC3=CC(=C(C=C3)Cl)O</chem>
I-3	 <chem>CCCCCCCCCCCCSC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)NC2=CC(=C(C=C2)Cl)C(=O)NC3=CC=C(C=C3)C(=O)OCC</chem>
I-4	 <chem>CCCCCCCCCOCCSC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)NC2=CC(=C(C=C2)Cl)C(=O)NC3=CC(=C(C=C3)Cl)O</chem>
I-5	 <chem>CCCCCCCCCCCCSC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)NC2=CC(=C(C=C2)Cl)C(=O)NC3=CC=C(C=C3)C(=O)NC4=CC=C(S4)Cl</chem>

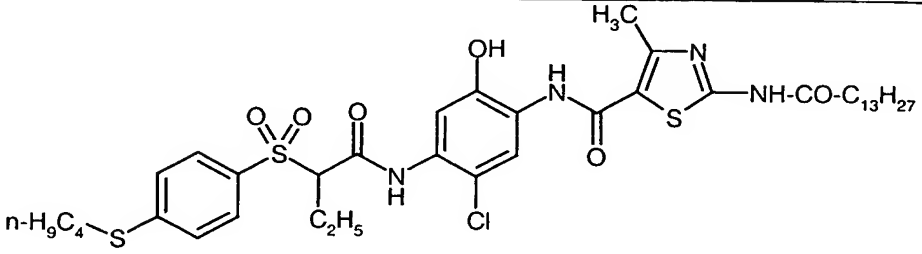
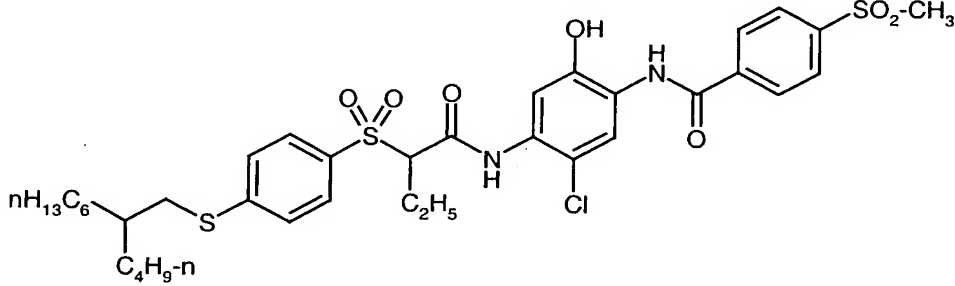
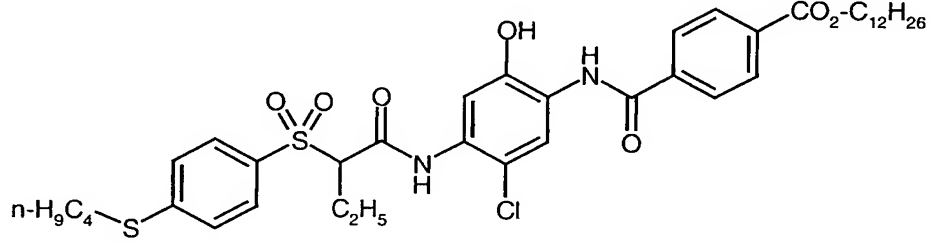
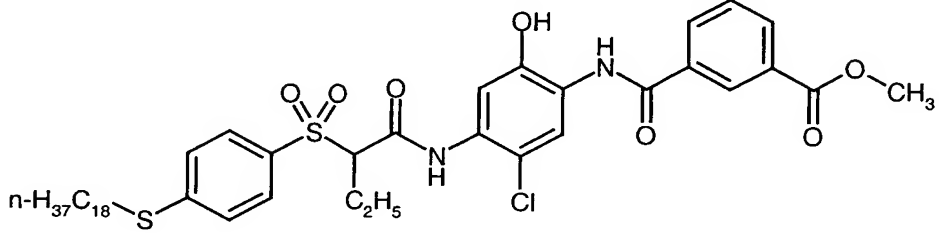
I-6	
I-7	
I-8	
I-9	

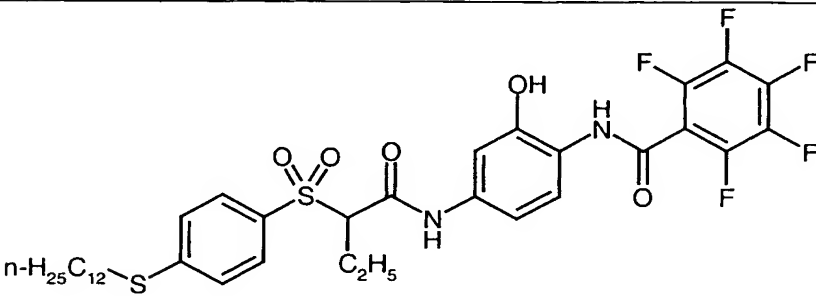
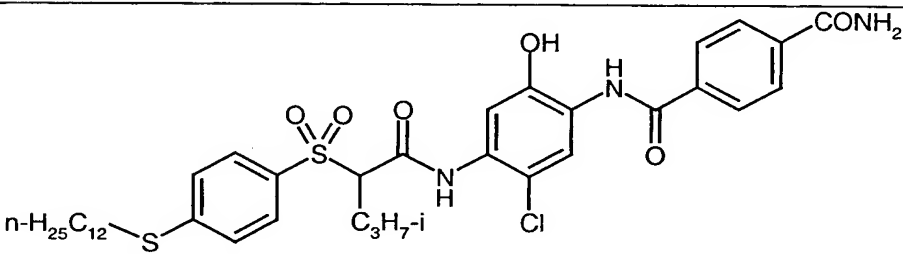
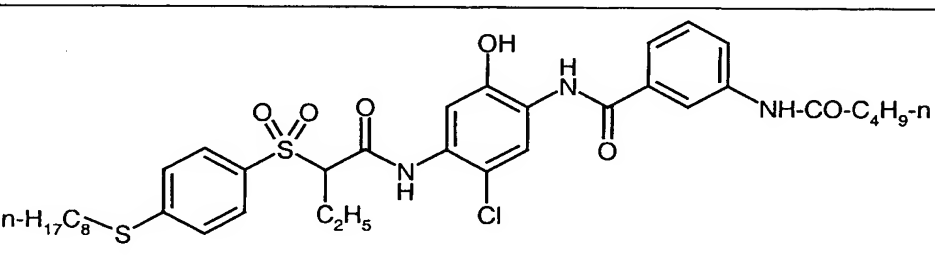
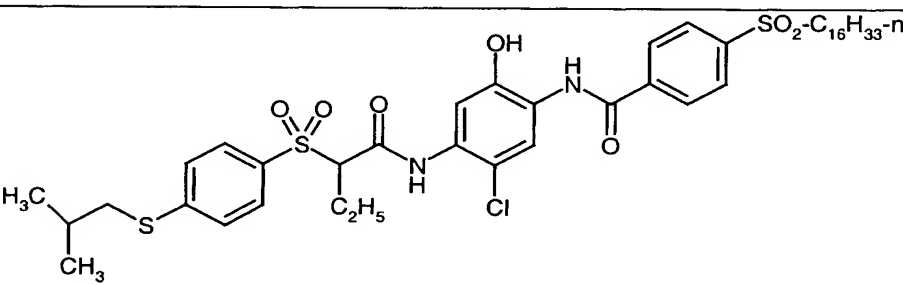
I-10	 <p>Chemical structure of compound I-10: A molecule featuring a central benzene ring substituted with a hydroxyl group (OH) and a chlorine atom (Cl). This central ring is connected via an amide bond to a 2,4-dichlorobenzoyl group. It is also connected via another amide bond to a 1-ethyl-4-(4-(n-dodecylthio)phenyl)sulfonyl-1H-imidazole-5-yl group.</p>
I-11	 <p>Chemical structure of compound I-11: A molecule featuring a central benzene ring substituted with a hydroxyl group (OH) and a chlorine atom (Cl). This central ring is connected via an amide bond to a 2,4-dichlorobenzoyl group. It is also connected via another amide bond to a 1-ethyl-4-(4-(n-dodecylthio)phenyl)sulfonyl-1H-imidazole-5-yl group. Additionally, the central ring is substituted with a methoxy group (-OCH<sub>2</sub>-CO-NH-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>).</p>
I-12	 <p>Chemical structure of compound I-12: A molecule featuring a central benzene ring substituted with a hydroxyl group (OH) and a chlorine atom (Cl). This central ring is connected via an amide bond to a 2,4-dichlorobenzoyl group. It is also connected via another amide bond to a 1-ethyl-4-(4-(n-dodecylthio)phenyl)sulfonyl-1H-imidazole-5-yl group. Additionally, the central ring is substituted with a 1-phenyl-1H-tetrazol-5-yl group.</p>
I-13	 <p>Chemical structure of compound I-13: A molecule featuring a central benzene ring substituted with a hydroxyl group (OH) and a chlorine atom (Cl). This central ring is connected via an amide bond to a 2,4-dichlorobenzoyl group. It is also connected via another amide bond to a 1-ethyl-4-(4-(n-dodecylthio)phenyl)sulfonyl-1H-imidazole-5-yl group. Additionally, the central ring is substituted with a 2-(2-carboxyethyl)thio group (-SCH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-COOH).</p>

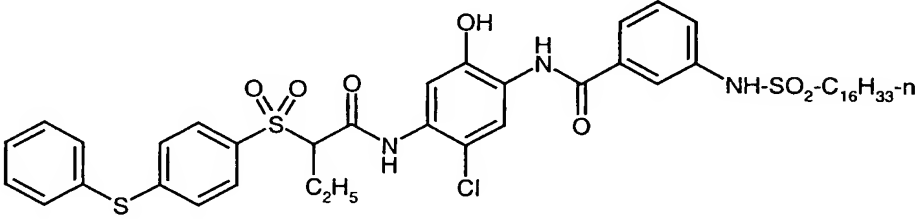
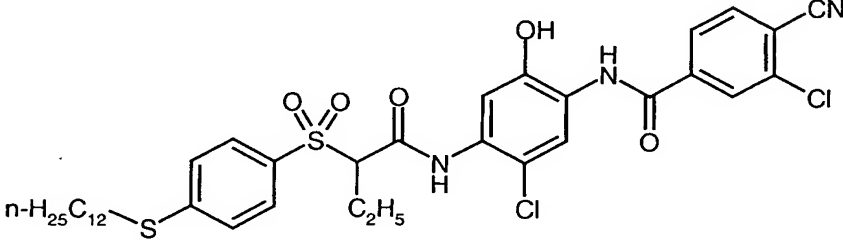
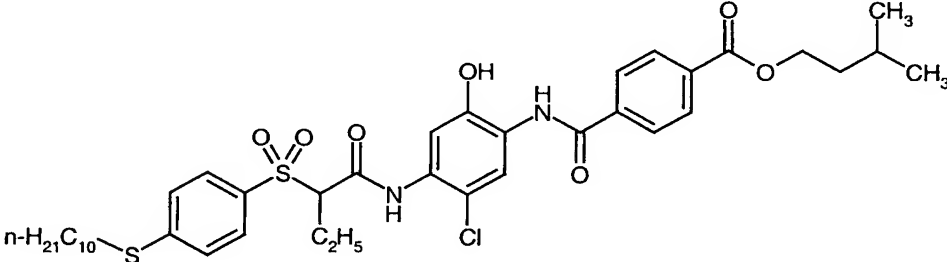
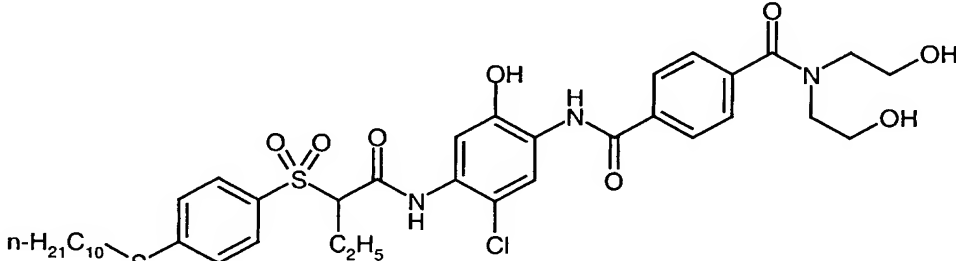


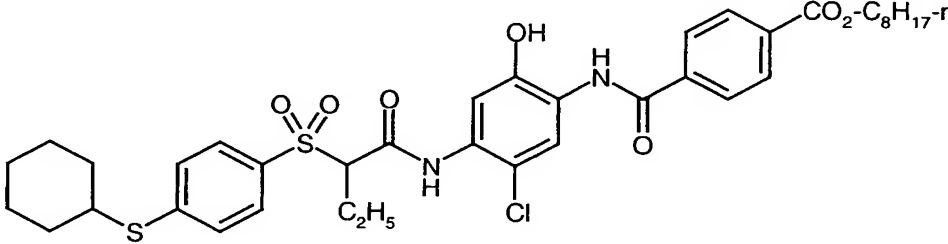
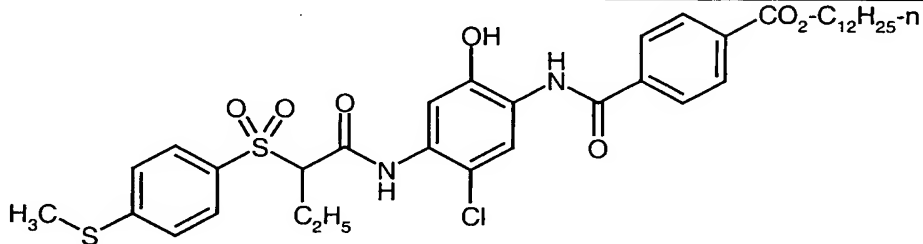
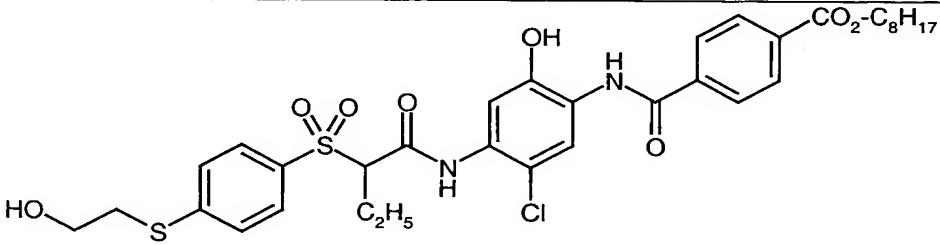
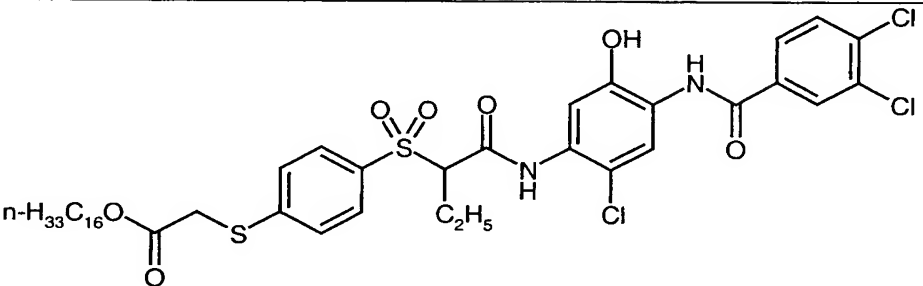
I-14	 <p>Chemical structure of compound I-14: A sulfonamide derivative. It features a central benzene ring substituted with a sulfonamide group (-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=O)-NH-) at the 1-position, a 4-chloro-2-hydroxyphenyl group at the 4-position, and a 4-(trifluoromethyl)benzoyl group at the 2-position. The sulfonamide group is further substituted with an n-octyloxyethyl chain (-OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Sn-H<sub>17</sub>C<sub>8</sub>) at the 4-position of the sulfonamide nitrogen.</p>
I-15	 <p>Chemical structure of compound I-15: A sulfonamide derivative. It features a central benzene ring substituted with a sulfonamide group (-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=O)-NH-) at the 1-position, a 4-chloro-2-hydroxyphenyl group at the 4-position, and a 2,6-difluorobenzoyl group at the 2-position. The sulfonamide group is further substituted with a 2-methyl-2-octylthioethyl chain (-SCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>3</sub>) at the 4-position of the sulfonamide nitrogen.</p>
I-16	 <p>Chemical structure of compound I-16: A sulfonamide derivative. It features a central benzene ring substituted with a sulfonamide group (-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=O)-NH-) at the 1-position, a 4-chloro-2-hydroxyphenyl group at the 4-position, and a 3,5-bis(trifluoromethyl)benzoyl group at the 2-position. The sulfonamide group is further substituted with an n-dodecyl chain (-SCH<sub>2</sub>Sn-H<sub>25</sub>C<sub>12</sub>) at the 4-position of the sulfonamide nitrogen.</p>
I-17	 <p>Chemical structure of compound I-17: A sulfonamide derivative. It features a central benzene ring substituted with a sulfonamide group (-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=O)-NH-) at the 1-position, a 4-chloro-2-hydroxyphenyl group at the 4-position, and a 4-cyanobenzoyl group at the 2-position. The sulfonamide group is further substituted with an n-hexadecyl chain (-SCH<sub>2</sub>Sn-H<sub>33</sub>C<sub>16</sub>) at the 4-position of the sulfonamide nitrogen. Additionally, the 2-position of the central benzene ring is substituted with a 2-(methoxycarbonylmethyl)ethoxy group (-OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CO-NH-CH<sub>3</sub>).</p>

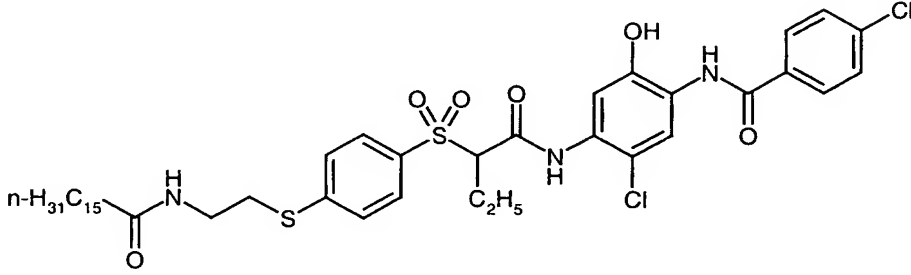
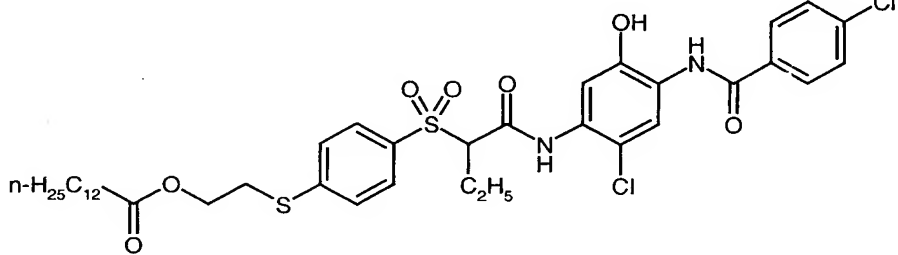
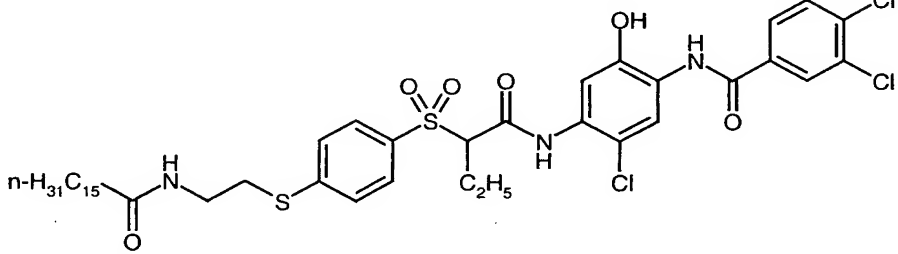
I-18	
I-19	
I-20	
I-21	

I-22	 <p>Chemical structure of compound I-22: A central 3-chloro-4-hydroxyphenyl ring is substituted with an amide group (-NH-C(=O)-CH(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-SO<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 1-position, another amide group (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 2-position, and a thiazole ring (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 3-position. The thiazole ring is further substituted with a methyl group (-CH<sub>3</sub>) and a long alkyl chain (-NH-CO-C<sub>13</sub>H<sub>27</sub>).</p>
I-23	 <p>Chemical structure of compound I-23: A central 3-chloro-4-hydroxyphenyl ring is substituted with an amide group (-NH-C(=O)-CH(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-SO<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 1-position, another amide group (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 2-position, and a thiazole ring (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 3-position. The thiazole ring is further substituted with a methyl group (-CH<sub>3</sub>) and a long alkyl chain (-NH-CO-C<sub>13</sub>H<sub>27</sub>).</p>
I-24	 <p>Chemical structure of compound I-24: A central 3-chloro-4-hydroxyphenyl ring is substituted with an amide group (-NH-C(=O)-CH(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-SO<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 1-position, another amide group (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 2-position, and a thiazole ring (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 3-position. The thiazole ring is further substituted with a methyl group (-CH<sub>3</sub>) and a long alkyl chain (-NH-CO-C<sub>13</sub>H<sub>27</sub>).</p>
I-25	 <p>Chemical structure of compound I-25: A central 3-chloro-4-hydroxyphenyl ring is substituted with an amide group (-NH-C(=O)-CH(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-SO<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 1-position, another amide group (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 2-position, and a thiazole ring (-NH-C(=O)-C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-S-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) at the 3-position. The thiazole ring is further substituted with a methyl group (-CH<sub>3</sub>) and a long alkyl chain (-NH-CO-C<sub>13</sub>H<sub>27</sub>).</p>

I-26	 <chem>CCCCCCCCCCCCSC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2ccc(O)c(NC(=O)c3cc(F)c(F)c(F)c3)c2</chem>
I-27	 <chem>CCCCCCCCCCCCSC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2ccc(O)c(NC(=O)c3cc(N)cc3)c2Cl</chem>
I-28	 <chem>CCCCCCCCSC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2ccc(O)c(NC(=O)c3cc(NC(=O)CCCC)cc3)c2Cl</chem>
I-29	 <chem>CC(C)CCSC1=CC=C(C=C1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2ccc(O)c(NC(=O)c3cc(S(=O)(=O)CCCCCCCCCCCCCCC)cc3)c2Cl</chem>

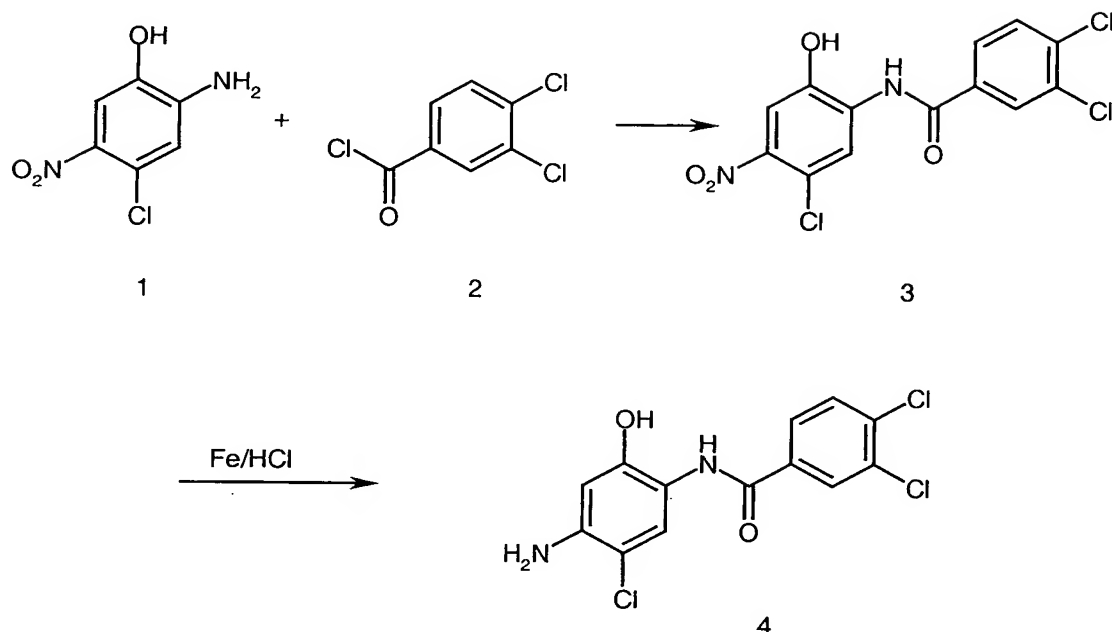
I-30	 <p>Chemical structure of compound I-30: A central benzene ring with a hydroxyl group (OH) at position 1, a chlorine atom (Cl) at position 3, and an amide group (NH-C(=O)-) at position 4. The amide group is connected to a phenyl ring at position 1, which is further substituted with an -NH-SO<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>H<sub>33</sub>-n group at position 4. The central benzene ring is also connected to a sulfonamide group (SO<sub>2</sub>-) at position 1, which is further substituted with a phenyl ring at position 1 and a -C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> group at position 2.</p>
I-31	 <p>Chemical structure of compound I-31: A central benzene ring with a hydroxyl group (OH) at position 1, a chlorine atom (Cl) at position 3, and an amide group (NH-C(=O)-) at position 4. The amide group is connected to a phenyl ring at position 1, which is further substituted with a -CN group at position 2 and a -Cl atom at position 3. The central benzene ring is also connected to a sulfonamide group (SO<sub>2</sub>-) at position 1, which is further substituted with a phenyl ring at position 1 and a -C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> group at position 2. The phenyl ring is further substituted with an -n-H<sub>25</sub>C<sub>12</sub>-S- group at position 4.</p>
I-32	 <p>Chemical structure of compound I-32: A central benzene ring with a hydroxyl group (OH) at position 1, a chlorine atom (Cl) at position 3, and an amide group (NH-C(=O)-) at position 4. The amide group is connected to a phenyl ring at position 1, which is further substituted with a -COO-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH(CH<sub>3</sub>)-CH<sub>3</sub> group at position 4. The central benzene ring is also connected to a sulfonamide group (SO<sub>2</sub>-) at position 1, which is further substituted with a phenyl ring at position 1 and a -C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> group at position 2. The phenyl ring is further substituted with an -n-H<sub>21</sub>C<sub>10</sub>-S- group at position 4.</p>
I-33	 <p>Chemical structure of compound I-33: A central benzene ring with a hydroxyl group (OH) at position 1, a chlorine atom (Cl) at position 3, and an amide group (NH-C(=O)-) at position 4. The amide group is connected to a phenyl ring at position 1, which is further substituted with a -CO-N(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub> group at position 4. The central benzene ring is also connected to a sulfonamide group (SO<sub>2</sub>-) at position 1, which is further substituted with a phenyl ring at position 1 and a -C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> group at position 2. The phenyl ring is further substituted with an -n-H<sub>21</sub>C<sub>10</sub>-S- group at position 4.</p>

I-34	 <chem>CCCCC1CCCCC1S-c1ccc(cc1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2cc(O)c(Cl)cc2NC(=O)c3ccc(cc3)C(=O)OCCCC</chem>
I-35	 <chem>CSc1ccc(cc1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2cc(O)c(Cl)cc2NC(=O)c3ccc(cc3)C(=O)OCCCCC</chem>
I-36	 <chem>OCCSc1ccc(cc1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2cc(O)c(Cl)cc2NC(=O)c3ccc(cc3)C(=O)OCCCC</chem>
I-37	 <chem>CCCCCCCCCCCCCCCCOC(=O)CCSc1ccc(cc1)S(=O)(=O)C(C)C(=O)Nc2cc(O)c(Cl)cc2NC(=O)c3cc(Cl)c(Cl)cc3</chem>

I-38	 <p>Chemical structure of compound I-38: A long-chain alkyl amide (n-H<sub>31</sub>C<sub>15</sub>) is linked via an amide bond to a 4-(4-chlorophenyl)phenyl group. This group is further linked via a sulfonamide bond to a 2-chloro-4-hydroxyphenyl group, which is finally linked via an amide bond to a 4-chlorophenyl group.</p>
I-39	 <p>Chemical structure of compound I-39: A long-chain alkyl ester (n-H<sub>25</sub>C<sub>12</sub>) is linked via an ester bond to a 4-(4-chlorophenyl)phenyl group. This group is further linked via a sulfonamide bond to a 2-chloro-4-hydroxyphenyl group, which is finally linked via an amide bond to a 4-chlorophenyl group.</p>
I-40	 <p>Chemical structure of compound I-40: A long-chain alkyl amide (n-H<sub>31</sub>C<sub>15</sub>) is linked via an amide bond to a 4-(4-chlorophenyl)phenyl group. This group is further linked via a sulfonamide bond to a 2-chloro-4-hydroxyphenyl group, which is finally linked via an amide bond to a 3,4-dichlorophenyl group.</p>

## Synthese des Kupplers I-10

### Synthese der phenolischen Kupplerzwischenstufe



5

Zu 165 g (0,87 mol) 2- Amino-4-chlor-5-nitrophenol **1** in 500 ml N-Methylpyrrolidon wird unter Rühren eine Lösung von 185 g (0,87 mol) 3,4-Dichlorbenzoylchlorid **2** in 50 ml N-Methylpyrrolidon zugetropft. 1 Stunde bei Raumtemperatur, dann 2 Stunden bei 60 - 65°C nachrühren. Nach dem Abkühlen langsam mit 500 ml Wasser versetzen und absaugen. Zweimal mit Wasser, dann zweimal mit Methanol verrühren und absaugen.

10

Ausbeute 310 g (98 %) **3**

15

Eine Mischung von 310 g (0,86 mol) **3**, 171 g Eisenpulver, 2,2 l Ethanol und 700 ml N-Methylpyrrolidon wird unter Rühren auf 65°C erhitzt. Das Heizbad wird entfernt und innerhalb von 2 Stunden werden 750 ml konz. Salzsäure zugetropft. Anschließend wird 1 Stunde am Rückfluss erhitzt. Nach dem Erkalten wird 1 l Wasser zuge-  
setzt und abgesaugt, mit 2 N Salzsäure, dann mit Wasser gewaschen, bis das Ablauf-  
wasser farblos ist. Den Rückstand mit 1,5 l Wasser verrührt, durch Zugabe von Natri-

20

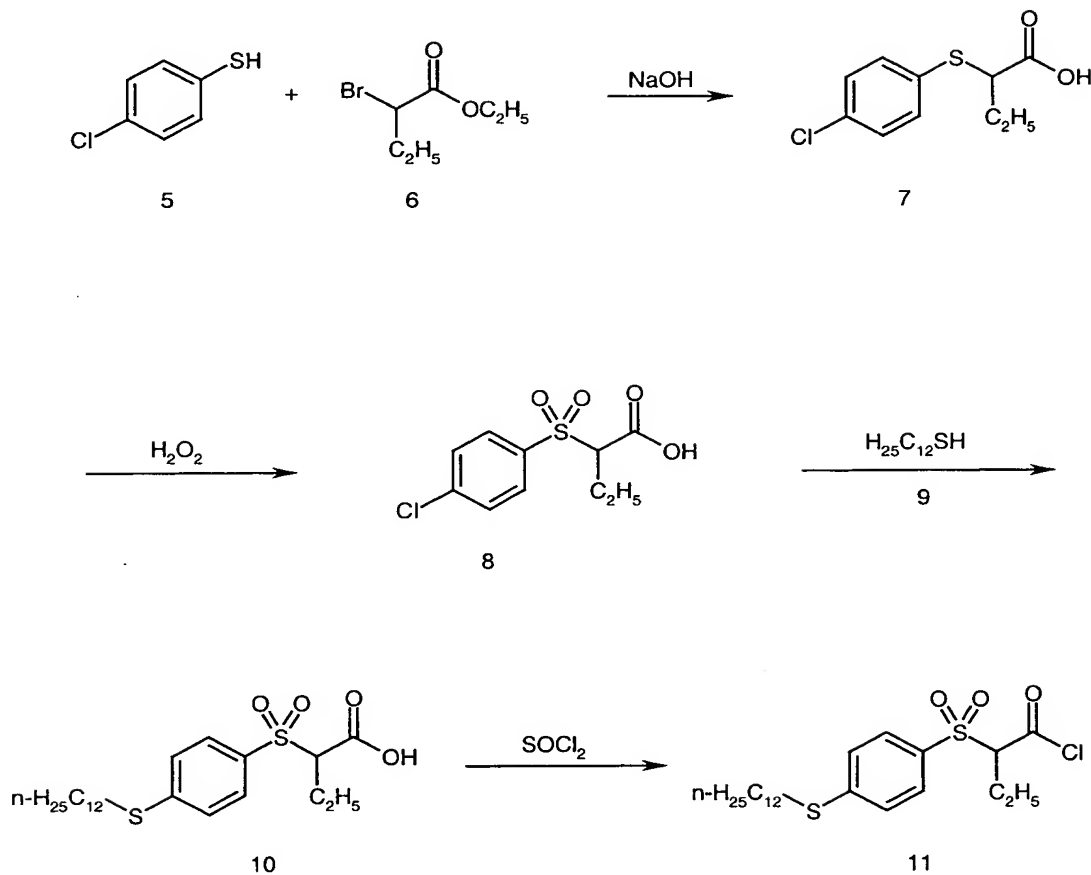


umacetat neutralisiert und abgesaugt. Noch zweimal mit 1,5 l Methanol verrühren und absaugen.

Ausbeute 270 g (95%) 4

5

### Synthese des Ballastrestes



- 10 Zu einer Mischung von 520 g (3,6 mol) 4-Chlorthiophenol 5 und 652 g (3,6 mol) 2-Brombuttersäureethylester 6 in 1 l Ethanol werden unter Rühren innerhalb 1 Stunde 320 g (3,6 mol) Natronlauge 45%ig zutropft. Die Reaktion ist stark exotherm, die Temperatur wird durch Kühlen bei 75 - 80°C gehalten, anschließend wird 1 Stunde unter Rückfluss erhitzt. Weitere 400 g (4,5 mol) Natronlauge werden langsam zutropft (schwach exotherm). Nach weiteren 2 Stunden Rückfluss wird abgekühlt und 1
- 15 l Wasser zugesetzt. Anschließend wird zweimal mit 250 ml Toluol extrahiert, die

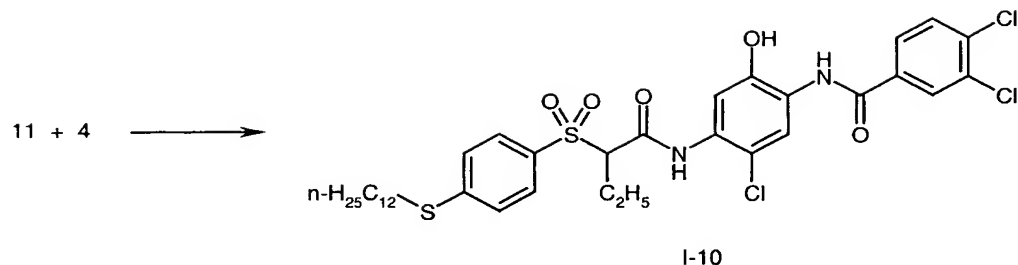
vereinigten organischen Phasen werden getrocknet und am Rotationsverdampfer eingeeengt. Das viskose Öl 7 (830 g, enthält noch Toluol) wird ohne Reinigung weiter umgesetzt.

5 Zu einer Lösung von 830 g (3,6 mol) der Verbindung 7 und 10 ml Natriumwolframat-Lsg (20%ig) in Eisessig werden 760 ml Wasserstoffperoxid (35%ig) zugetropft: die ersten 300 ml zunächst unter Kühlung bei 35 - 40°C, nach Entfernung der Kühlung, die restlichen 360 ml bei 90 - 95°C. Nach Beendigung der Zugabe wird 1  
10 Stunde bei dieser Temperatur nachgerührt. Überschüssiges Peroxid wird durch Zugabe von Natriumsulfit vernichtet. Das Reaktionsgemisch wird mit 2 l Essigester und 2 l Wasser versetzt, die organische Phase wird abgetrennt und die wässrige Phase zweimal mit je 700 ml Essigester extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden zweimal mit je 700 ml Wasser gewaschen, getrocknet und im Vakuum eingeeengt. Der Rückstand wird in 300 ml Essigester heiß gelöst, abgekühlt und bei beginnender Kristallisation mit 1 l Hexan versetzt. Anschließend wird kalt abgesaugt und  
15 mit etwas Hexan nachgewaschen. Es werden 835 g (88%) der Verbindung 8 erhalten.

131 g (0,5 mol) 8 und 111 g (0,55 mol) Dodecylmercaptan 9 werden in 300 ml 2-Propanol unter Rühren mit 90 g (1 mol) Natronlauge (45%ig) versetzt. Nach Zugabe  
20 von 2,5 g Tetrabutylammoniumbromid und 2,5 g Kaliumjodid wird 11 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Nach dem Erkalten werden 350 ml Wasser zugesetzt, mit ca. 60 ml konz. Salzsäure wird auf pH 1 - 2 gestellt. Anschließend wird zweimal mit 100 ml Essigester extrahiert, die vereinigten organischen Phasen werden dreimal mit jeweils 150 ml Wasser gewaschen, getrocknet und eingeeengt. Der Rückstand wird mit 500  
25 ml Hexan verrührt und bei 0 - 5°C abgesaugt. Nach Umkristallisation aus 500 ml Hexan / Essigester (10 : 1) erhält man 177 g 10 (82%, Fp.: 82°C).

128 g (0,3 mol) 10 und 1 ml Dimethylformamid werden in 300 ml Toluol auf 65°C erhitzt. Bei dieser Temperatur werden 75 ml (1 mol) Thionylchlorid innerhalb 1  
30 Stunde zugetropft. Nach weiteren 5 Stunden wird im Vakuum eingeeengt. Das hochviskose Öl (11, 134 g) wird ohne weitere Reinigung eingesetzt.

## Synthese des Kupplers I-10



5

Zu 66 g (0,2 mol) **4** in 200 ml N-Methylpyrrolidon werden 100 g Rohprodukt **11** (ca. 0,2 mol) in 100 ml N-Methylpyrrolidon bei 5 - 10°C zugetropft. Zunächst wird 2 Stunden bei Raumtemperatur, anschließend 2 Stunden bei 60°C gerührt. Das Reaktionsgemisch wird heiß filtriert, das Filtrat mit 500 ml Acetonitril versetzt, auf 0°C gekühlt, abgesaugt und mit 50 ml Acetonitril nachgewaschen. Das Produkt wird mit 500 ml Methanol und 1 l Wasser versetzt, verrührt, abgesaugt, anschließend mit 300 ml Wasser nachgewaschen und getrocknet.

10

Ausbeute: 120 g (81%) **I-10**

15

Die rotempfindliche Schicht enthält bevorzugt Silberhalogenidkristalle mit einem Chloridanteil von wenigstens 95 mol-%, wobei es sich insbesondere um Silberchlorid-, Silberchloridbromid, Silberchloridiodid oder Silberchloridbromidiodid-Kristalle handelt. Besonders bevorzugt handelt es sich um Silberchloridbromid-Emulsionen mit einem Chloridgehalt von wenigstens 95 mol-% und insbesondere von wenigstens 97 mol-%.

20

Die Silberhalogenidkristalle des erfindungsgemäßen Kopiermaterials und insbesondere die der rotempfindlichen Schicht sind bevorzugt mit Iridium dotiert. Das Iridium kann auf jede bekannte Art in die Kristalle eingebaut werden. Bevorzugt wird es als Komplexsalz in gelöster Form zu jedem beliebigen Zeitpunkt der Emulsionsherstellung, insbesondere vor Abschluss der Kristallbildung, zugegeben.

25

In einer bevorzugten Ausführungsform werden Iridium (III)- und/oder Iridium (IV)-Komplexe eingesetzt, wobei Komplexe mit Chloro-Liganden bevorzugt sind. Besonders bevorzugt sind Hexachloro-Iridium (III)- und Hexachloro-Iridium (IV)-Komplexe. Die gegebenenfalls zum Ladungsausgleich notwendigen Gegenionen zu den Iridium-Komplexionen haben keinen Einfluß auf die erfindungsgemäße Wirkung und können frei gewählt werden.

Das Gewichtsverhältnis von Ölbildner zu Blaugrünkuppler liegt bevorzugt über 0,05 : 1 (0,05 g Ölbildner je 1 g Blaugrünkuppler), insbesondere zwischen 0,2 : 1 und 0,9 : 1 und besonders bevorzugt zwischen 0,3 : 1 und 0,8 : 1.

In einer vorteilhaften Ausführungsform der Erfindung handelt es sich bei dem Ölbildner um ein hochsiedendes organisches Lösungsmittel.

Geeignete hochsiedende, organische Lösungsmittel sind z. B. Phthalsäurealkylester, Phosphonsäureester, Phosphorsäureester, Citronensäureester, Benzoessäureester, Amide, Fettsäureester, Trimesinsäureester, Alkohole, Phenole, Anilinderivate und Kohlenwasserstoffe.

Beispiele für besonders geeignete hochsiedende, organische Lösungsmittel sind Dibutylphthalat, Dicyclohexylphthalat, Di-2-ethylhexylphthalat, Decylphthalat, Triphenylphosphat, Tricresylphosphat, 2-Ethyl-hexyldiphenylphosphat, Tricyclohexylphosphat, Tri-2-ethylhexylphosphat, Tridecylphosphat, Tributoxyethylphosphat, Trichlorpropylphosphat, Di-2-ethylhexylphenylphosphat, 2-Ethyl-hexylbenzoat, Dodecylbenzoat, 2-Ethylhexyl-p-hydroxybenzoat, Diethyldodecanamid, N-Tetradecylpyrrolidon, Isostearylalkohol, 2,4-Di-t-amylphenol, Dioctylacetat, Glycerintributyrat, Isostearylactat, Trioctylcitrat, N,N-Dibutyl-2-butoxy-5-t-octylanilin, Paraffin, Dodecylbenzol, Diisopropylnaphthalin, Tetradecanol, Bis-(2-ethyl-hexyl)-sebacat, Dibutyladipat und Di-isononyladipat.

Es ist besonders vorteilhaft, den Blaugrünkuppler mit dem hochsiedenden organischen Lösungsmittel zu emulgieren und das Emulgat der rottempfindlichen Schicht zuzusetzen.

- 5 In einer weiteren vorteilhaften Ausführungsform der Erfindung handelt es sich bei dem Ölbildner um ein wasserunlösliches und in organischen Lösungsmitteln lösliches Homo- oder Copolymer, im Folgenden auch einfach „das Polymer“ genannt.

- 10 Bevorzugt enthält das Polymer keine sauren Gruppen, auch Säuregruppen genannt. Unter Säuregruppen sind Substituenten wie Carbonsäuregruppen, Sulfonsäuregruppen oder saure Phenolgruppen zu verstehen, die einen pKa-Wert von kleiner oder gleich 10 aufweisen.

- 15 Bei dem wasserlöslichen, in organischen Lösungsmitteln löslichen Homo- oder Copolymer handelt es sich insbesondere um ein Vinylpolymer oder einen Polyester.

Vinylpolymere können insbesondere die folgenden Monomereinheiten enthalten:

- 20 Acrylsäureester wie z. B. Methylacrylat, Ethylacrylat, n-Propylacrylat, iso-Propylacrylat, n-Butylacrylat, iso-Butylacrylat, sec-Butylacrylat, tert-Butylacrylat, Amylacrylat, Hexylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat, 5-Octylacrylat, tert-Octylacrylat, 2-Chlorethylacrylat, 2-Bromethylacrylat, 4-Chlorbutylacrylat, Cyanoethylacrylat, 2-Acetoxyethylacrylat, Dimethylaminoethylacrylat, Benzylacrylat, Methoxybenzylacrylat, 2-Chlorcyclohexylacrylat, Cyclohexylacrylat, Furfurylacrylat, Tetrahydrofurfurylacrylat, Phenylacrylat, 5-Hydroxypentylacrylat, 2,2-Dimethyl-3-hydroxypropylacrylat, 2-Methoxyethylacrylat, 3-Methoxybutylacrylat, 2-Ethoxyethylacrylat, 2-iso-Propoxyacrylat, 2-Butoxyethylacrylat, 2-(2-Methoxyethoxy)ethylacrylat, 2-(2-Butoxyethoxy)ethylacrylat,  $\omega$ -Methoxypolyethyleneglycolacrylat (Anzahl Einheiten n = 9), 1-Brom-2-Methoxyethylacrylat und 1,1-Dichlor-2-ethoxyethylacrylat.

**Methacrylsäureester** wie z. B. Methylmethacrylat, Ethylmethacrylat, n-Propylmethacrylat, iso-Propylmethacrylat, n-Butylmethacrylat, iso-Butylmethacrylat, sec-Butylmethacrylat, tert-Butylmethacrylat, Amylmethacrylat, Hexylmethacrylat, Cyclohexylmethacrylat, Benzylmethacrylat, Chlorbenzylmethacrylat, Octylmethacrylat, Stearylmethacrylat, Sulfopropylmethacrylat, N-Ethyl-N-phenylaminoethylmethacrylat, 2-(3-Phenylpropyloxy)ethylmethacrylat, Dimethylaminophenoxyethylmethacrylat, Furfurylmethacrylat, Tetrahydrofurfurylmethacrylat, Phenylmethacrylat, Kresylmethacrylat, Naphthylmethacrylat, 2-Hydroxyethylmethacrylat, 4-Hydroxybutylmethacrylat, Triethylenglycolmonomethacrylat, Dipropylenglykolmonomethacrylat, 2-Methoxyethylmethacrylat, 3-Methoxybutylmethacrylat, 2-Acetoxyethylmethacrylat, 2-Acetoacetoxyethylmethacrylat, 2-Ethoxyethylmethacrylat, 2-iso-Propoxyethylmethacrylat, 2-Butoxyethylmethacrylat, 2-(2-Methoxyethoxy)ethylmethacrylat, 2-(2-Ethoxyethoxy)ethylmethacrylat, 2-(2-Butoxyethoxy)ethylmethacrylat,  $\omega$ -Methoxypolyethylenglycolmethacrylat (Anzahl Einheiten  $n = 6$ ), Allylmethacrylat und Methacrylsäuredimethylaminoethylmethylchlorid.

**Vinylester** wie z. B. Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylbutyrat, Vinylisobutytrat, Vinylcaproat, Vinylchloroacetat, Vinylmethoxyacetat, Vinylphenylacetat, Vinylbenzoat und Vinylsalicylat.

**Acrylamide** wie z. B. Acrylamid, Methylacrylamid, Ethylacrylamid, Propylacrylamid, Butylacrylamid, tert-Butylacrylamid, Cyclohexylacrylamid, Benzylacrylamid, Hydroxymethylacrylamid, Methoxyethylacrylamid, Dimethylaminoethylacrylamid, Phenylacrylamid, Dimethylacrylamid, Diethylacrylamid,  $\beta$ -Cyanoethylacrylamid, N-(2-Acetoacetoxyethyl)acrylamid und Diacetoacrylamid.

**Methacrylamide** wie z. B. Methacrylamid, Methylmethacrylamid, Ethylmethacrylamid, Propylmethacrylamid, Butylmethacrylamid, tert-Butylmethacrylamid, Cyclohexylmethacrylamid, Benzylmethacrylamid, Hydroxymethylmethacrylamid, Methoxyethylmethacrylamid, Dimethylaminoethylmethacrylamid, Phenyl-

methacrylamid, Dimethylmethacrylamid, Diethylmethacrylamid,  $\beta$ -Cyanoethylmethacrylamid und N-(2-Acetoacetoxyethyl)methacrylamid.

5 **Olefine** wie z. B. Dicyclopentadien, Ethylen, Propylen, 1-Buten, 1-Penten, Vinylchlorid, Vinylidenchlorid, Isopren, Chloropren, Butadien und 2,3-Dimethylbutadien.

**Styrolverbindungen** wie z. B. Styrol, Methylstyrol, Dimethylstyrol, Trimethylstyrol, Ethylstyrol, iso-Propylstyrol, Chlormethylstyrol, Methoxystyrol, Acetoxystyrol, Chlorstyrol, Dichlorstyrol, Bromstyrol und Vinylbenzoesäuremethylester.

10

**Vinylether** wie z. B. Methylvinylether, Butylvinylether, Hexylvinylether, Methoxyethylvinylether und Dimethylaminoethylvinylether.

15

**Weitere Monomere** wie z. B. Butylcrotonat, Hexylcrotonat, Dimethylitaconat, Dibutylitaconat, Diethylmaleat, Dimethylmaleat, Dibutylmaleat, Diethylfumarat, Dimethylfumarat, Dibutylfumarat, Methylvinylketon, Phenylvinylketon, Methoxyethylvinylketon, Glycidylacrylat, Glycidylmethacrylat, N-Vinyloxazolidon, N-Vinylpyrrolidon, Acrylonitril, Methacrylonitril, Vinylidenchlorid, Methylenmalonitril, und Vinyliden.

20

Die erfindungsgemäßen Copolymere enthalten zwei oder mehrere unterschiedliche Monomere, z. B. die vorstehend genannten, durch deren Auswahl die Eigenschaften des Polymers, z. B. dessen Kuppler-Lösungsvermögen, beeinflusst werden können. Um die Farbbildung zu verbessern, können die Copolymere auch Monomere mit sauren Gruppen enthalten, solange das Copolymer dadurch nicht wasserlöslich wird.

25

Geeignete Monomere mit sauren Gruppen sind z. B. Acrylsäure, Methacrylsäure, Itaconsäure, Maleinsäure; Monoalkylitaconsäuresalze wie Monomethylitaconate, Monoethylitaconate, Monobutylitaconate; Monoalkylmaleinsäuresalze wie Monomethylmaleate, Monoethylmaleate, Monobutylmaleate; Citraconsäure, Styrolsulfonsäure, Vinylbenzylsulfonsäure, Vinylsulfonsäure; Acryloyloxyalkylsulfonsäure-

30

ren wie Acryloyloxymethylsulfonsäure, Acryloyloxyethylsulfonsäure, Acryloyloxypropylsulfonsäure; Methacryloyloxyalkylsulfonsäuren wie Methacryloyloxymethylsulfonsäure, Methacryloyloxyethylsulfonsäure, Methacryloyloxypropylsulfonsäure; Acrylamidoalkylsulfonsäuren wie 2-Acrylamido-2-methylethansulfonsäure, 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, 2-Acrylamido-2-methylbutansulfonsäure; Methacrylamidoalkylsulfonsäuren wie 2-Methacrylamido-2-methylethansulfonsäure, 2-Methacrylamido-2-methylpropansulfonsäure, 2-Methacrylamido-2-methylbutansulfonsäure sowie Alkalimetallsalze, z. B. von Na und K, oder Ammoniumsalze der Säuren.

10

Bevorzugt beträgt der Anteil der wasserlöslichen Monomere am Polymer maximal 40 mol-%, insbesondere maximal 20 mol-% und besonders bevorzugt maximal 10 mol-%.

15

Von den genannten Vinyl-Monomeren sind Methacrylsäureester und Acrylamide und insbesondere Alkylacrylamide besonders bevorzugt.

In einer besonders vorteilhaften Ausführungsform der Erfindung handelt es sich bei dem Polymer um ein Polyalkylacrylamid.

20

Der erfindungsgemäße Polyester kann durch Kondensation eines Polyhydroxy-Alkohols mit einer Polycarbonsäure bzw. einem Polycarbonsäurederivat erhalten werden.

25

Als Polyhydroxyalkohole kommen z.B. Glykole oder Polyalkylenglykole der Struktur  $\text{HO-R}^1\text{-OH}$  in Frage, wobei  $\text{R}^1$  für eine Kohlenwasserstoffkette, insbesondere eine Alkylenkette mit 2 bis etwa 12 Kohlenstoffatomen steht und als Polycarbonsäuren z.B. Verbindungen der Struktur  $\text{HOOC-R}^2\text{-COOH}$  bzw. deren Derivate, wobei  $\text{R}^2$  für eine Einfachbindung oder eine Kohlenwasserstoffkette mit 1 bis etwa 12 Kohlenstoffatomen steht.

30



Geeignete Beispiele für Polyhydroxyalkohole sind z. B. Ethylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, 1,2-Propylenglykol, 1,3-Propylenglycol, Trimethylolpropan, 1,4-Butandiol, iso-Butylendiol, 1,5-Pentandiol, neo-Pentylglykol, 1,6-Hexandiol, 1,7-Heptandiol, 1,8-Octandiol, 1,9-Nonandiol, 1,10-Decandiol, 1,11-Undecandiol, 1,12-Dodecandiol, 1,13-Tridecandiol, Glycerin, Diglycerin, Triglycerin, 1-Methylglycerin, Erythritol, Mannitol und Sorbitol.

Geeignete Beispiele für Polycarbonsäuren sind z. B. Oxalsäure, Succinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Pimelinsäure, Suberinsäure, Azelainsäure, Sebacinsäure, Nonansäure, Decandicarbonsäure, Undecandicarbonsäure, Dodecandicarbonsäure, Fumarsäure, Maleinsäure, Itaconsäure, Citraconsäure, Phthalsäure, Isophthalsäure, Terephthalsäure, Tetrachlorophthalsäure, Metaconsäure, Isopimelinsäure, Cyclopentadien-Maleinsäureanhydrid-Addukt und Rosin-Maleinsäureanhydrid-Addukt.

Das Molekulargewicht des erfindungsgemäßen Polymers liegt bevorzugt zwischen 1.000.000 und 2.000, insbesondere zwischen 400.000 und 5.000 und besonders bevorzugt zwischen 150.000 und 10.000.

Statt eines erfindungsgemäßen Polymers kann vorteilhaft auch eine Mischung aus zwei oder mehreren Polymeren verwendet werden, wobei die Mischung auch andere als die erfindungsgemäßen Polymere enthalten kann, solange deren Anteil so niedrig ist, dass die erfindungsgemäßen Vorteile erhalten bleiben.

Geeignete erfindungsgemäße Polymere sind im Folgenden aufgeführt. Bei Copolymeren sind die molaren Anteile der unterschiedlichen Monomeren angegeben. Fehlt die Angabe, ist der Anteil jedes Monomers gleich.

- |     |                       |
|-----|-----------------------|
| P-1 | Polyvinylacetat       |
| P-2 | Polyvinylpropionat    |
| P-3 | Polymethylmethacrylat |

	P-4	Polyethylmethacrylat
	P-5	Polyethylacrylat
	P-6	Polyheptylacrylate
	P-7	Polybutylacrylat
5	P-8	Polybutylmethacrylat
	P-9	Polyisobutylmethacrylat
	P-10	Polyisopropylmethacrylat
	P-11	Polyoctylacrylat
	P-12	Polyhexadecylacrylat
10	P-13	Polyhexylacrylat
	P-14	Polyisobutylacrylat
	P-15	Polyisopropylacrylat
	P-16	Poly-3-methoxybutylacrylat
	P-17	Poly-2-methoxyethylacrylat
15	P-18	Poly-4-methoxyphenylacrylat
	P-19	Poly-3-methoxypropylacrylat
	P-20	Polymethylacrylat
	P-21	Polydecylmethacrylat
	P-22	Polydodecylmethacrylat
20	P-23	Polydiethylaminoethylmethacrylat
	P-24	Polyethylmethacrylat
	P-25	Polyhexadecylmethacrylat
	P-26	Polyhexylmethacrylat
	P-27	Polydimethylaminoethylmethacrylat
25	P-28	Poly-3,3-dimethylbutylmethacrylat

	P-29	Poly-3,3-dimethyl-2-butylmethacrylat
	P-30	Poly-3,5,5-trimethylhexylmethacrylat
	P-31	Polyoctadecylmethacrylat
	P-32	Polytetradecylmethacrylat
5	P-33	Polypentylacrylat
	P-34	Polypentylmethacrylat
	P-35	Polyethylethoxycarbonylmethacrylat
	P-36	Poly-N-sec-butylacrylamid
	P-37	Poly-N-tert-butylacrylamid
10	P-38	Polyethylethacrylat
	P-39	Polycyclohexylmethacrylat
	P-40	Poly-tert-butylmethacrylat
	P-41	Poly-iso-butylchloroacrylat
	P-42	Poly-N-tert-butylmethacrylamid
15	P-43	Polymethylphenylacrylat
	P-44	Polybenzylacrylat
	P-45	Poly-sec-butylacrylat
	P-46	Poly-tert-butylacrylat
	P-47	Poly-2-tert-butylphenylacrylat
20	P-48	Poly-4-tert-butylphenylacrylat
	P-49	Poly-2-methylbutylacrylat
	P-50	Poly-3-methylbutylacrylat
	P-51	Poly-1,3-dimethylbutylacrylat
	P-52	Poly-2-methylpentylacrylat
25	P-53	Polyphenylacrylat

	P-54	Polypropylacrylat
	P-55	Poly-m-toluolylacrylat
	P-56	Poly-o-toluolylacrylat
	P-57	Poly-p-toluolylacrylat
5	P-58	Poly-N-butylacrylamid
	P-59	Poly-N,N-dibutylacrylamid
	P-60	Poly-N-iso-hexylacrylamid
	P-61	Poly-N-iso-octylacrylamid
	P-62	Poly-N-methyl-N-phenylacrylamid
10	P-63	Polybenzylmethacrylat
	P-64	Poly-2-N-tert-butylaminoethylmethacrylat
	P-65	Poly-sec-butylmethacrylat
	P-66	Ethylenglycol-Sebacinsäure-Polyester
	P-67	Vinylacetat-Vinylalcohol-Copolymer (95/5)
15	P-68	Butylacrylat-Acrylamid-Copolymer (95/5)
	P-69	Stearylmethacrylat-Acrylsäure-Copolymer (90/10)
	P-70	Methylmethacrylat-Styrol-Copolymer (90/10)
	P-71	Methylmethacrylat-Ethylacrylat-Copolymer (50/50)
	P-72	Butylmethacrylat-Methylmethacrylat-Styrol-Copolymer (50/30/20)
20	P-73:	Vinylacetat-Acrylamid-Copolymer (85:15)
	P-74	Diacetonacrylamid-Methylmethacrylat-Copolymer (50/50)
	P-75	Methylvinylketon-iso-Butylmethacrylat-Copolymer (55/45)
	P-76	Ethylmethacrylat-Butylacrylat (70/30)
	P-77	Diacetonacrylamid-Butylacrylat-Copolymer (60/40)
25	P-78	Methylmethacrylat-Styrol-Diacetonacrylamid-Copolymer (40/40/20)

	P-79	Butylacrylat-Styrol-Diacetonacrylamid-Copolymer (70/20/10)
	P-80	Methylmethacrylat-Styrol-Vinylsulfonamid-Copolymer (70/20/10)
	P-81	Butylacrylat-Methylmethacrylat-Butylmethacrylat-Copolymer (35/35/30)
5	P-82	Methylmethacrylat-Butylmethacrylat-iso-Butylmethacrylat-Acrylsäure-Copolymer (37/29/25/9)
	P-83	Butylmethacrylat-Acrylsäure-Copolymer (95/5)
	P-84	Methylmethacrylat-Acrylsäure-Copolymer (95/5)
	P-85	Butylmethacrylat-Methylmethacrylat-Benzylmethacrylat-Acrylsäure-Copolymer (35/35/25/5)
10	P-86	Cyclohexylmethacrylat-Methylmethacrylat-Propylmethacrylat-Copolymer (37/29/34)
	P-87	Methylmethacrylat-Butylmethacrylat-Copolymer (65/35)
	P-88	Vinylacetat-Vinylpropionat-Copolymer (75/25)
	P-89	Butylmethacrylat-Styrol-Copolymer (90/10)
15	P-90	N-tert-Butylacrylamid-Methylmethacrylat-Copolymer (60/40)
	P-91	N-tert-Butylacrylamid-Ethylacrylat-Copolymer (50/50)
	P-92	Methylmethacrylat-Hexylmethacrylat-Copolymer (70/30)
	P-93	Poly-N-(1,1-dimethyl-3-oxobutyl)acrylamid
	P-94	Poly-N-octylmethacrylamid
20	P-95	N,N-Diethylacrylamid-Butylacrylat-Copolymer (40/60)
	P-96	N,N-Diethylacrylamid-2-Butoxyethylacrylat-Copolymer (65/35)
	P-97	N-tert-Butylacrylamid-Butylacrylat-Copolymer (60/40)
	P-98	N-tert-Octylacrylamid-2-Ethylhexylacrylat-Copolymer (65/35)
	P-99	N,N-Dibutylacrylamid-Dibutylmaleinsäure-Copolymer (75/25)
25	P-100	N-tert-Butylacrylamid-Butylacrylat-Copolymer (45/55)
	P-101	N-Octyl-N-ethylacrylamid-Ethylacrylat-Copolymer (45/55)
	P-102	N-Butylmethacrylamid-2-Ethylhexylacrylat-Copolymer (90/10)

- P-103 N,N-Dibutylmethacrylamid-Propylacrylat-Copolymer (80/20)
- P-104 N-(2-Phenylethyl)acrylamid-Butylacrylat-Copolymer (25/75)
- P-105 N-Acryloylmorpholine-2-Ethoxyethylacrylat-Copolymer (40/60)
- P-106 N-Methyl-N'-acryloylpiperazin-Butylacrylat-Copolymer (15/85)
- 5 P-107 N-Acryloylpiperidin-2-Butoxyethylacrylat-Copolymer (40/60)
- P-108 N-(1,1-Dimethyl-3-hydroxybutyl)acrylamid-2-Ethylhexylethacrylat-Copolymer (75/25)
- P-109 N-Acryloylpiperidin-Butylacrylat-Copolymer (50/50)
- P-110 N-(p-Hydroxyphenyl)acrylamid-Butylacrylat-Copolymer (25/75)
- 10 P-111 N-[3-(Dimethylamino)propyl]acrylamid-Butylacrylat-Copolymer (35/65)
- P-112 N-Methyl-N'-methacryloylpiperazin-2-Ethoxyethylacrylat-Copolymer (40/60)
- P-113 N-tert-Butylacrylamid-Butylacrylat-2-Ethoxyethylacrylat-Copolymer (55/25/20)
- 15 P-114 1,6-Hexandiol-Ascorbinsäure-Sebacinsäure-Polyester
- P-115 Diethylenglycol-Adipinsäure-Polyester
- P-116 Trimethylolpropan-Adipinsäure-Phthalsäure-Polyester
- P-117 Diethylenglycol-Trimethylolpropan-Adipinsäure-Polyester
- P-118 Ethylenglycol-Adipinsäure-Polyester
- 20 P-119 Ethylenglycol-1,4-Butandiol-Adipinsäure-Polyester
- P-120 1,4-Bis( $\beta$ -hydroxyethoxy)benzol-Sebacinsäure-Polyester
- P-121 Ethylenglycol-Azelainsäure-Polyester
- P-122 1,4-Butandiol-Adipinsäure-Polyester
- 25 Der Blaugrünkuppler wird bevorzugt mit dem Polymer emulgiert und das Emulgat der rotempfindlichen Schicht zugesetzt.

In einer weiteren vorteilhaften Ausführungsform der Erfindung enthält die rotempfindliche Schicht ein hochsiedendes organisches Lösungsmittel und das Polymer. Das Gewichtsverhältnis von organischem Lösungsmittel zu Polymer kann in weiten Bereichen variiert werden, bevorzugt liegt es zwischen 0,02 g Lösungsmittel zu 1 g Polymer bis 100 g Lösungsmittel zu 1 g Polymer, insbesondere zwischen 0,5 g Lösungsmittel zu 1 g Polymer bis 3 g Lösungsmittel zu 1 g Polymer.

In einer besonders vorteilhaften Ausführungsform der Erfindung wird der Blaugrünkuppler mit dem Polymer und dem hochsiedenden organischen Lösungsmittel emulgiert und das Emulgat der rotempfindlichen Schicht zugesetzt.

Zur Herstellung der vorstehend genannten Emulgate wird der erfindungsgemäße Blaugrünkuppler in dem Ölbildner gelöst oder dispergiert. Diese Lösungen oder Dispersionen werden dann in einer wäßrigen Bindemittellösung, üblicherweise eine Gelatinelösung, emulgiert und liegen nach Einbringung in die fotografischen Schichten und deren Trocknung als feine Tröpfchen in einem Durchmesser zwischen 0,05 und 0,8  $\mu\text{m}$  in den Schichten vor. Weitere Methoden zur Herstellung der Emulgate finden sich in Research Disclosure 37254, Teil 6 (1995), S. 292.

Gegenstand der Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung eines positiven Aufsichtsbildes von einem Farbnegativ, wobei die Bildinformation auf ein Kopiermaterial aufbelichtet und das Material anschließend seinem Typ entsprechend verarbeitet wird, dadurch gekennzeichnet, dass das zuvor beschriebene erfindungsgemäße Kopiermaterial verwendet wird.

In einer bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird das Farbnegativ digitalisiert und die Belichtung mit einem scannend arbeitenden Kopiergerät, besonders bevorzugt mit einem Laser-Belichter, durchgeführt.

In einer weiteren vorteilhaften Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird die Belichtung mit einem analog arbeitenden Kopiergerät durchgeführt, beson-

ders bevorzugt mit einem Kopiergerät, mit dem über 1000 Kopien pro Stunde aufbelichten werden können.

5 Beispiele für farbfotografische Kopiermaterialien sind farbfotografisches Papier, farbumkehrfotografisches Papier, halbtransparentes Displaymaterial und farbfotografisches Material mit verformbarer Unterlage z.B. aus PVC. Eine Übersicht findet sich in Research Disclosure 37038 (1995), Research Disclosure 38957 (1996) und Research Disclosure 40145 (1997).

10 Die fotografischen Kopiermaterialien bestehen aus einem Träger, auf den wenigstens eine lichtempfindliche Silberhalogenidemulsionsschicht aufgebracht ist. Als Träger eignen sich insbesondere dünne Filme und Folien. Eine Übersicht über Trägermaterialien und auf deren Vorder- und Rückseite aufgetragene Hilfsschichten ist in Research Disclosure 37254, Teil 1 (1995), S. 285 und in Research Disclosure 38957, Teil XV (1996), S. 627 dargestellt.

Die farbfotografischen Kopiermaterialien enthalten üblicherweise mindestens je eine rotempfindliche, grünempfindliche und blauempfindliche Silberhalogenidemulsionsschicht sowie gegebenenfalls Zwischenschichten und Schutzschichten.

Je nach Art des fotografischen Kopiermaterials können diese Schichten unterschiedlich angeordnet sein. Dies sei für die wichtigsten Produkte dargestellt:

25 Farbfotografisches Papier und farbfotografisches Displaymaterial weisen in der nachfolgend angegebenen Reihenfolge auf dem Träger üblicherweise je eine blauempfindliche, gelbkuppelnde Silberhalogenidemulsionsschicht, eine grünempfindliche, purpurkuppelnde Silberhalogenidemulsionsschicht und eine rotempfindliche, blau-grünkuppelnde Silberhalogenidemulsionsschicht auf; eine Gelbfilterschicht ist nicht erforderlich.



Abweichungen von Zahl und Anordnung der lichtempfindlichen Schichten können zur Erzielung bestimmter Ergebnisse vorgenommen werden. Zum Beispiel können Farbpapiere auch anders sensibilisierte Zwischenschichten enthalten, über die die Gradation beeinflusst werden kann.

5

Wesentliche Bestandteile der fotografischen Emulsionsschichten sind Bindemittel, Silberhalogenidkörner und Farbkuppler.

10

Angaben über geeignete Bindemittel finden sich in Research Disclosure 37254, Teil 2 (1995), S. 286 und in Research Disclosure 38957, Teil II.A (1996), S. 598.

15

Angaben über geeignete Silberhalogenidemulsionen, ihre Herstellung, Reifung, Stabilisierung und spektrale Sensibilisierung einschließlich geeigneter Spektralsensibilisatoren finden sich in Research Disclosure 37254, Teil 3 (1995), S. 286, in Research Disclosure 37038, Teil XV (1995), S. 89 und in Research Disclosure 38957, Teil V.A (1996), S. 603.

25

Als Rotsensibilisatoren für die rotempfindliche Schicht können darüber hinaus Pentamethincyanine mit Naphthothiazol, Naphthoxazol oder Benzthiazol als basische Endgruppen verwendet werden, welche mit Halogen, Methyl- oder Methoxygruppen substituiert und 9,11-alkylen-, insbesondere 9,11-neopentyl-verbückt sein können. Die N,N'-Substituenten können C<sub>4</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylgruppen sein. Die Methinkette kann zusätzlich noch Substituenten tragen. Es können auch Pentamethine mit nur einer Methylgruppe am Cyclohexenring verwendet werden. Der Rotsensibilisator kann durch Zusatz heterocyclischer Mercaptoverbindungen supersensibilisiert und stabilisiert werden.

30

Die rotempfindliche Schicht kann zusätzlich zwischen 390 und 590 nm, bevorzugt bei 500 nm spektral sensibilisiert sein, um so eine verbesserte Differenzierung der Rottöne zu bewirken.

Die Spektralsensibilisatoren können in gelöster Form oder als Dispergat der fotografischen Emulsion zugesetzt werden. Sowohl Lösung als auch Dispergat können Zusätze, wie Netzmittel oder Puffer, enthalten.

- 5 Der Spektralsensibilisator oder eine Kombination von Spektralsensibilisatoren kann vor, während oder nach der Emulsionsbereitung zugesetzt werden.

10 Fotografische Kopiermaterialien enthalten entweder Silberchloridbromidemulsionen mit bis 80 Mol-% AgBr oder Silberchloridbromidemulsionen mit über 95 Mol-% AgCl.

15 Angaben zu den Farbkupplern finden sich in Research Disclosure 37254, Teil 4 (1995), S. 288, in Research Disclosure 37038, Teil II (1995), S. 80 und in Research Disclosure 38957, Teil X.B (1996), S. 616. Die maximale Absorption der aus den Kupplern und dem Farentwickleroxidaionsprodukt gebildeten Farbstoffe liegt für Kopiermaterialien vorzugsweise in den folgenden Bereichen: Gelbkuppler 440 bis 450 nm, Purpurkuppler 540 bis 560 nm, Blaugrünkuppler 625 bis 670 nm.

Die in Kopiermaterialien in Zuordnung zu einer blauempfindlichen Schicht üblicherweise eingesetzten Gelbkuppler sind fast durchweg Zweiäquivalentkuppler der Pivaloylacetanilid- und Cyclopropylcarbonylacetanilidreihe.

25 Die in Kopiermaterialien üblichen Purpurkuppler sind fast durchweg solche aus der Reihe der Anilinopyrazolone, der Pyrazolo[5,1-c](1,2,4)triazole oder der Pyrazolo[1,5-b](1,2,4)triazole.

30 Die in der Regel zwischen Schichten unterschiedlicher Spektralempfindlichkeit angeordneten nicht lichtempfindlichen Zwischenschichten können Mittel enthalten, die eine unerwünschte Diffusion von Entwickleroxidaionsprodukten aus einer lichtempfindlichen in eine andere lichtempfindliche Schicht mit unterschiedlicher spektraler Sensibilisierung verhindern.

Geeignete Verbindungen (Weißkuppler, Scavenger oder EOP-Fänger) finden sich in Research Disclosure 37254, Teil 7 (1995), S. 292, in Research Disclosure 37038, Teil III (1995), S. 84 und in Research Disclosure 38957, Teil X.D (1996), S. 621 ff.

5

Das fotografische Material kann weiterhin UV-Licht absorbierende Verbindungen, Weißtöner, Abstandshalter, Filterfarbstoffe, Formalinfänger, Lichtschutzmittel, Antioxidantien, D<sub>Min</sub>-Farbstoffe, Weichmacher (Latices), Biocide und Zusätze zur Verbesserung der Kuppler- und Farbstoffstabilität, zur Verringerung des Farbschleiens und zur Verringerung der Vergilbung und anderes enthalten. Geeignete Verbindungen finden sich in Research Disclosure 37254, Teil 8 (1995), S. 292, in Research Disclosure 37038, Teile IV, V, VI, VII, X, XI und XIII (1995), S. 84 ff und in Research Disclosure 38957, Teile VI, VIII, IX und X (1996), S. 607 und 610 ff.

10

15 Die Schichten farbfotografischer Materialien werden üblicherweise gehärtet, d.h., das verwendete Bindemittel, vorzugsweise Gelatine, wird durch geeignete chemische Verfahren vernetzt.

Geeignete Härtersubstanzen finden sich in Research Disclosure 37254, Teil 9 (1995), S. 294, in Research Disclosure 37038, Teil XII (1995), Seite 86 und in Research Disclosure 38957, Teil II.B (1996), S. 599.

20

Nach bildmäßiger Belichtung werden farbfotografische Materialien ihrem Charakter entsprechend nach unterschiedlichen Verfahren verarbeitet. Einzelheiten zu den Verfahrenswegen und dafür benötigte Chemikalien sind in Research Disclosure 37254, Teil 10 (1995), S. 294, in Research Disclosure 37038, Teile XVI bis XXIII (1995), S. 95 ff und in Research Disclosure 38957, Teile XVIII, XIX und XX (1996), S. 630 ff zusammen mit exemplarischen Materialien veröffentlicht.

25

**Beispiele****Emulsionen**

5

**Herstellung der Silberhalogenidemulsionen****Mikratemulsion (EmM1)** (Dotierungsfreie Mikratemulsion)

10

Es werden die folgenden Lösungen mit demineralisiertem Wasser angesetzt:

Lösung 01	5500 g	Wasser
	700 g	Gelatine
	5 g	n-Decanol
	20 g	NaCl
Lösung 02	9300 g	Wasser
	1800 g	NaCl
Lösung 03	9000 g	Wasser
	5000 g	AgNO <sub>3</sub>

15

Lösungen 02 und 03 werden bei 40°C im Lauf von 30 Minuten mit einer konstanten Zulaufgeschwindigkeit bei pAg 7,7 und pH 5,3 gleichzeitig unter intensivem Rühren zur Lösung 01 gegeben. Während der Fällung werden pAg-Wert durch Zudosierung einer NaCl-Lösung und pH-Wert durch Zudosierung von H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> in den Fällungskessel konstant eingehalten. Es wird eine AgCl-Emulsion mit dem mittleren Teilchendurchmesser von 0,09 µm erhalten. Das Gelatine/AgNO<sub>3</sub>-Gewichtsverhältnis beträgt 0,14. Die Emulsion wird bei 50°C ultrafiltriert und mit so viel Gelatine und Wasser

20 redispersiert, dass das Gelatine/AgNO<sub>3</sub>-Gewichtsverhältnis 0,3 beträgt und die Emulsion pro kg 200 g AgCl enthält. Nach der Redispergierung beträgt die Korngröße 0,13 µm.

**Rotempfindliche Emulsion EmR1**

Es werden die folgenden Lösungen mit demineralisiertem Wasser angesetzt:

Lösung 11	1100 g	Wasser
	136 g	Gelatine
	1 g	n-Decanol
	4 g	NaCl
	195 g	EmM1
Lösung 12	1860 g	Wasser
	360 g	NaCl
	56 $\mu$ g	K <sub>2</sub> IrCl <sub>6</sub>
Lösung 13	1800 g	Wasser
	1000 g	AgNO <sub>3</sub>

5

10

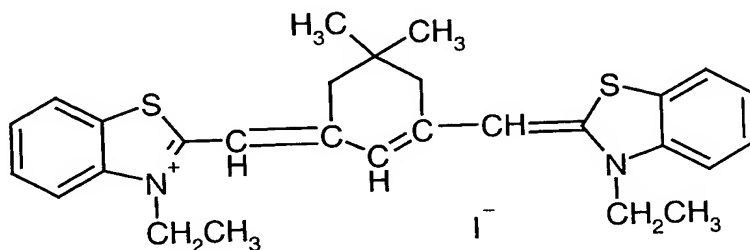
15

Lösungen 12 und 13 werden bei 40°C im Lauf von 75 Minuten bei einem pAg von 7,7 gleichzeitig unter intensivem Rühren zu der in dem Fällungskessel vorgelegten Lösung 11 gegeben. Die Kontrolle von pAg- und pH-Wert erfolgt wie bei der Fällung der Emulsion EmM1. Der Zulauf wird so geregelt, dass in den ersten 50 Minuten die Zulaufgeschwindigkeit der Lösungen 12 und 13 linear von 4 ml/min bis 36 ml/min ansteigt und in den restlichen 25 Minuten mit einer konstanten Zulaufgeschwindigkeit von 40 ml/min gefahren wird. Es wird eine AgCl-Emulsion mit dem mittleren Teilchendurchmesser von 0,48  $\mu$ m erhalten. Die Menge von AgCl in der Emulsion wird im Folgenden auf AgNO<sub>3</sub> umgerechnet. Das Gelatine/AgNO<sub>3</sub>-Gewichtsverhältnis beträgt 0,14. Die Emulsion wird ultrafiltriert, gewaschen und mit so viel Gelatine und Wasser redispergiert, dass das Gelatine/AgNO<sub>3</sub>-Gewichtsverhältnis 0,56 beträgt und die Emulsion pro kg 200 g AgNO<sub>3</sub> enthält.

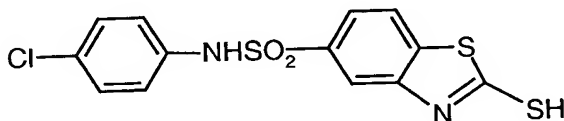
20

Die Emulsion wird bei pH = 5,0 mit einer optimalen Menge Gold(III)chlorid und  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  2 Stunden bei einer Temperatur von  $75^\circ\text{C}$  chemisch gereift. Nach der chemischen Reifung wird die Emulsion bei  $40^\circ\text{C}$  mit  $75\ \mu\text{mol}$  der Verbindung (RS-1) pro mol  $\text{AgCl}$  spektral sensibilisiert und mit  $2,5\ \text{mmol}$  (ST-1) pro mol  $\text{AgNO}_3$  stabilisiert. Anschließend werden  $3\ \text{mmol}$   $\text{KBr}$  zugesetzt.

RS-1:



ST-1:

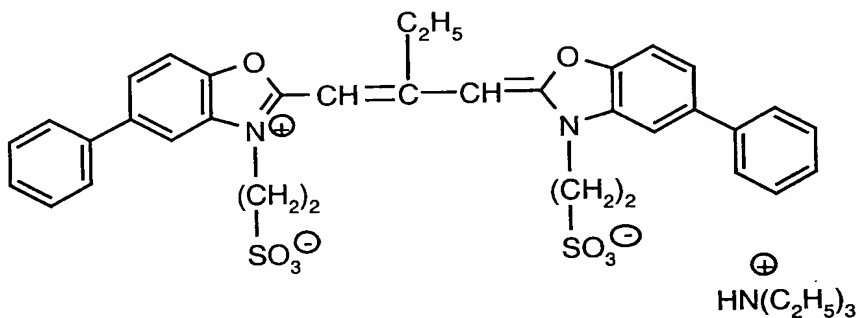


**Grünempfindliche Emulsion EmG1**

- 5 Fällung, Entsalzung und Redispergierung erfolgen wie bei der rotempfindlichen Emulsion EmR1. Die Emulsion wird bei einem pH von 5,0 mit Gold(III)chlorid und  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  bei einer Temperatur von  $60^\circ\text{C}$  2 Stunden optimal gereift. Nach der chemischen Reifung wird die Emulsion bei  $50^\circ\text{C}$  mit 0,6 mmol der Verbindung (GS-1) pro Mol AgCl spektral sensibilisiert, mit 1,2 mmol der Verbindung (ST-2) stabilisiert und anschließend mit 1 mmol KBr versetzt.

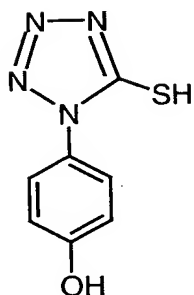
10

GS-1:



15

ST-2:



**Blauempfindliche Emulsion EmB1**

Es werden die folgenden Lösungen mit demineralisiertem Wasser angesetzt:

Lösung 21	5500 g	Wasser
	680 g	Gelatine
	5 g	n-Decanol
	20 g	NaCl
	180 g	EmM1
Lösung 22	9300 g	Wasser
	1800 g	NaCl
Lösung 23	9000 g	Wasser
	5000 g	AgNO <sub>3</sub>

5

10

15

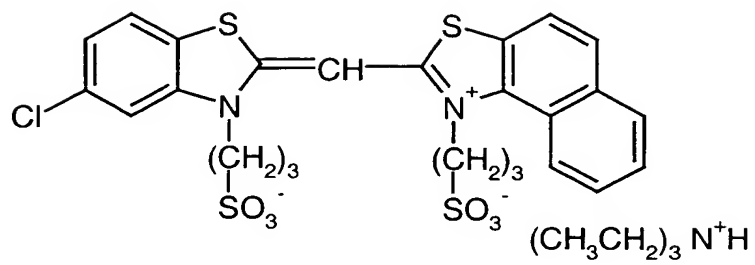
Lösungen 22 und 23 werden bei 50°C im Lauf von 150 Minuten bei einem pAg von 7,7 gleichzeitig unter intensivem Rühren zu der in dem Fällungskessel vorgelegten Lösung 21 gegeben. Die Kontrolle von pAg- und pH-Wert erfolgt wie bei der Fällung der Emulsion EmM1. Der Zulauf wird so geregelt, dass in den ersten 100 Minuten die Zulaufgeschwindigkeit der Lösungen 22 und 23 linear von 10 ml/min bis 90 ml/min steigt und in den restlichen 50 Minuten mit konstanter Zulaufgeschwindigkeit von 100 ml/min gefahren wird. Es wird eine AgCl-Emulsion mit dem mittleren Teilchendurchmesser von 0,85  $\mu\text{m}$  erhalten. Das Gelatine / AgNO<sub>3</sub>-Gewichtsverhältnis beträgt 0,14. Die Emulsion wird ultrafiltriert und mit so viel Gelatine und Wasser redispergiert, dass das Gelatine/AgNO<sub>3</sub>-Gewichtsverhältnis 0,56 beträgt und die Emulsion pro kg 200 g AgNO<sub>3</sub> enthält.

20

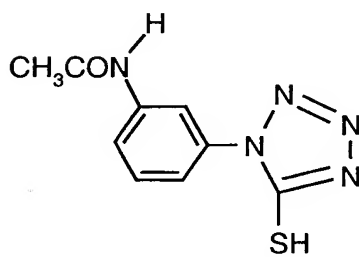
Die Emulsion wird bei einem pH von 5,0 mit einer optimalen Gold(III)chlorid- und Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Menge bei einer Temperatur von 50°C 2 Stunden gereift. Nach der chemischen Reifung wird pro Mol AgCl die Emulsion bei 40°C mit 0,3 mmol der Verbindung BS-1 spektral sensibilisiert, mit 0,5 mmol der Verbindung (ST-3) stabilisiert und anschließend mit 0,6 mmol KBr versetzt.



BS-1:



ST-3:



## Schichtaufbau

### Beispiel 1

Ein für einen Schnellverarbeitungsprozess geeignetes farbfotografisches Aufzeichnungsmaterial wurde hergestellt, indem auf einen Schichtträger aus beidseitig mit Polyethylen beschichtetem Papier die folgenden Schichten in der angegebenen Reihenfolge aufgetragen wurden. Die Mengenangaben beziehen sich jeweils auf 1 m<sup>2</sup>. Für den Silberhalogenidauftrag werden die entsprechenden Mengen AgNO<sub>3</sub> angegeben.

#### 10 Schichtaufbau 101

Schicht 1: (Substratschicht)  
0,10 g Gelatine

Schicht 2: (blauempfindliche Schicht)  
blauempfindliche Silberhalogenidemulsion EmB1 (99,94 Mol-% Chlorid, 0,06 Mol-% Bromid, mittlerer Korndurchmesser 0,85 µm) aus 0,4 g AgNO<sub>3</sub>.

1,25 g Gelatine  
0,30 g Gelbkuppler GB-1  
0,20 g Gelbkuppler GB-2  
0,30 g Trikresylphosphat (TKP)  
0,10 g Stabilisator ST-4

Schicht 3: (Zwischenschicht)  
0,10 g Gelatine  
0,06 g EOP-Fänger SC-1  
0,06 g EOP-Fänger SC-2  
0,12 g TKP

## Schicht 4: (grünempfindliche Schicht)

grünempfindliche Silberhalogenidemulsion EmG1 (99,9 Mol-% Chlorid, 0,1 Mol-% Bromid, mittlerer Korndurchmesser 0,48  $\mu\text{m}$ ) aus 0,2 g  $\text{AgNO}_3$ .

1,10 g Gelatine  
0,05 g Purpurkuppler PP-1  
0,10 g Purpurkuppler PP-2  
0,15 g Stabilisator ST-5  
0,20 g Stabilisator ST-6  
0,40 g TKP

## Schicht 5: (UV-Schutzschicht)

1,05 g Gelatine  
0,35 g UV-Absorber UV-1  
0,10 g UV-Absorber UV-2  
0,05 g UV-Absorber UV-3  
0,06 g EOP-Fänger SC-1  
0,06 g EOP-Fänger SC-2  
0,25 g TKP

## Schicht 6: (rotempfindliche Schicht)

rotempfindliche Silberhalogenidemulsion EmR1 (99,7 Mol-% Chlorid, 0,3 Mol-% Bromid, mittlerer Korndurchmesser 0,48  $\mu\text{m}$ ) aus 0,28 g  $\text{AgNO}_3$ .

1,00 g Gelatine  
0,40 g Blaugrünkuppler laut Tabelle 1  
0,40 g Ölbildner nach Tabelle 1

## Schicht 7: (UV-Schutzschicht)

1,05 g Gelatine  
0,35 g UV-Absorber UV-1  
0,10 g UV-Absorber UV-2  
0,05 g UV-Absorber UV-3  
0,15 g TKP

## Schicht 8: (Schutzschicht)

0,90 g Gelatine  
0,05 g Weißtöner W-1  
0,07 g Polyvinylpyrrolidon  
1,20 ml Silikonöl  
2,50 mg Abstandshalter aus Polymethylmethacrylat, mittlere Teilchengröße 0,8  $\mu\text{m}$   
0,30 g Soforthärtungsmittel H-1

Die weiteren Schichtaufbauten unterscheiden sich von 101 durch die in Tabelle 1 für Schicht 6 angegebenen Blaugrünkuppler, Ölbildner sowie Ölbildnermengen. Die Ergebnisse der nachfolgend beschriebenen Untersuchungen an diesen Schichtaufbauten sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

### Chemische Verarbeitung

Alle Proben wurden wie folgt verarbeitet.

10

a) Farbentwickler 45 s 35°C

Triethanolamin 9,0 g

N,N-Diethylhydroxylamin 4,0 g

Diethylenglykol 0,05 g

15

3-Methyl-4-amino-N-ethyl-N-methan-  
sulfonamidoethyl-anilin-sulfat 5,0 g

Kaliumsulfid 0,2 g

Triethylenglykol 0,05 g

Kaliumcarbonat 22 g

20

Kaliumhydroxid 0,4 g

Ethylendiamintetraessigsäure-di-Na-Salz 2,2 g

Kaliumchlorid 2,5 g

1,2-Dihydroxybenzol-3,4,6-trisulfonsäure-  
trinatriumsalz 0,3 g

25

auffüllen mit Wasser auf 1 000 ml; pH 10,0

b) Bleichfixierbad 45 s 35°C

Ammoniumthiosulfat 75 g

Natriumhydrogensulfit 13,5 g

Ammoniumacetat 2,0 g

5 Ethylendiamintetraessigsäure

(Eisen-Ammonium-Salz) 57 g

Ammoniak 25 %ig 9,5 g

auffüllen mit Essig auf 1 000 ml; pH 5,5

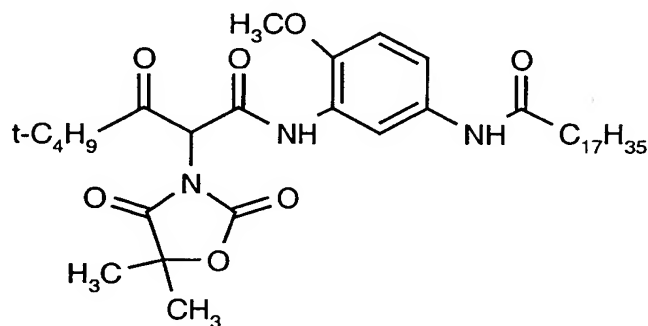
c) Wässern 2 min 33°Cd) Trocknen

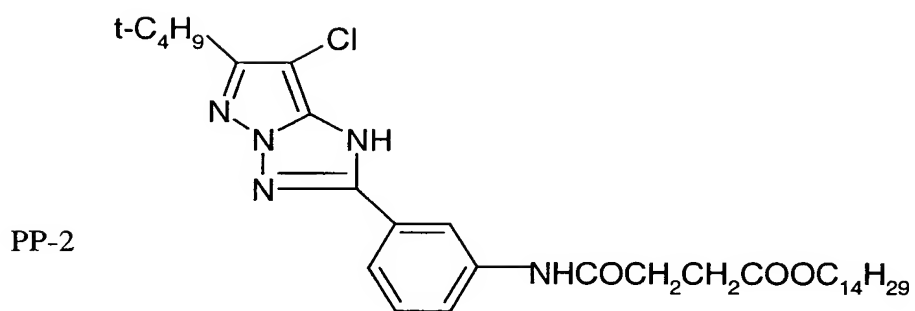
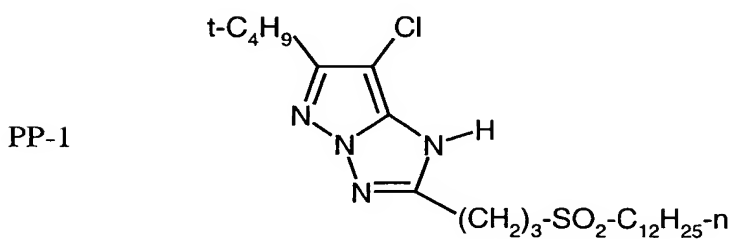
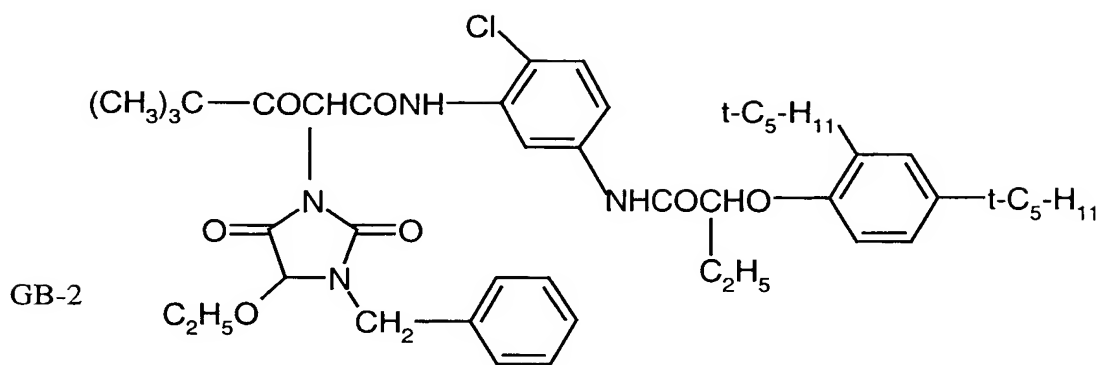
10

Anschließend werden die prozentualen Purpur-Nebendichten bei der Blaugründichte  $D_{bg} = 1,0$  bestimmt ( $ND_{pp}$ ). Die Ergebnisse sind in Tabelle 1 wiedergegeben.

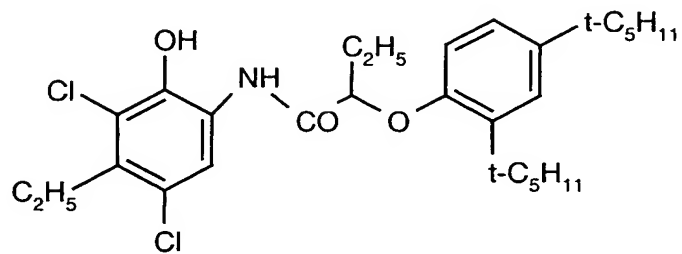
15 In Beispiel 1 werden folgende Verbindungen verwendet:

GB-1

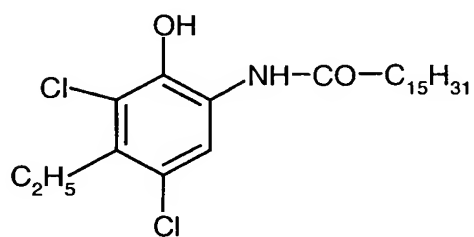




BG-1

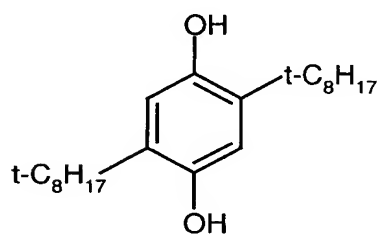


BG-2

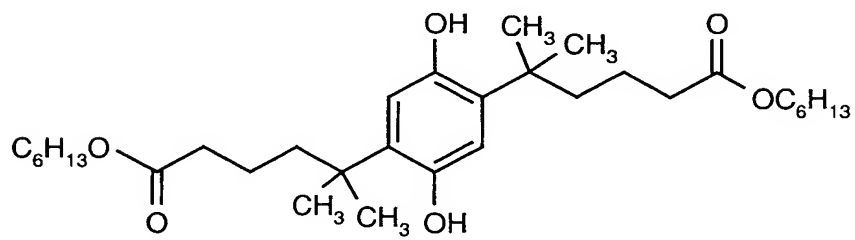


5

SC-1

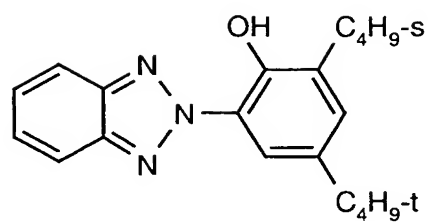


SC-2

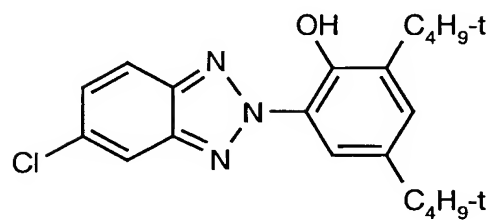


10

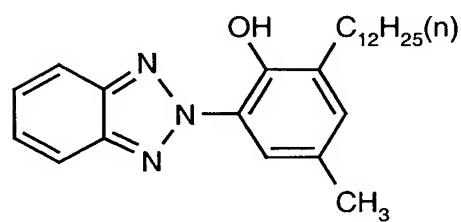
UV-1



UV-2

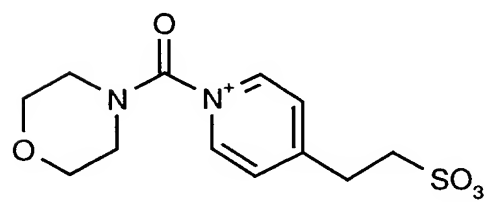


UV-3

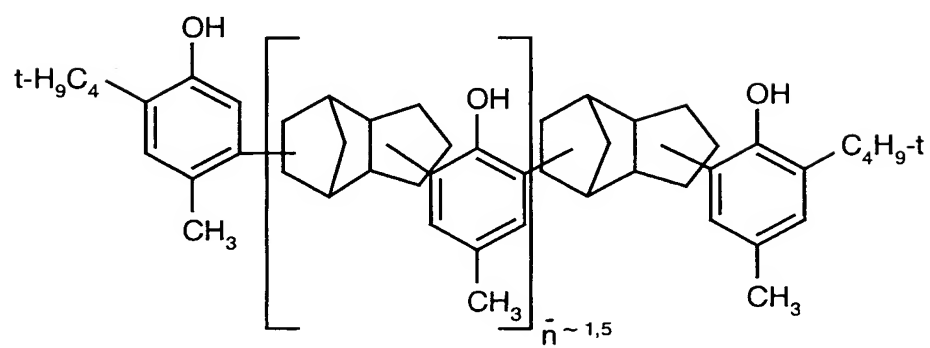


5

H-1



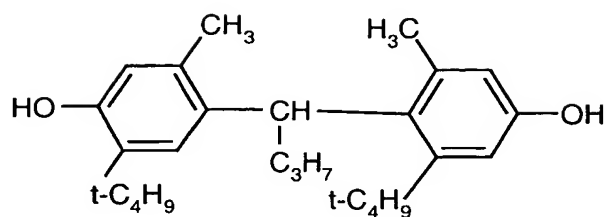
ST-4



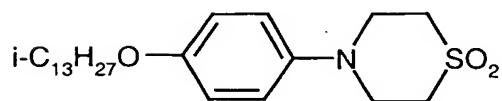
10



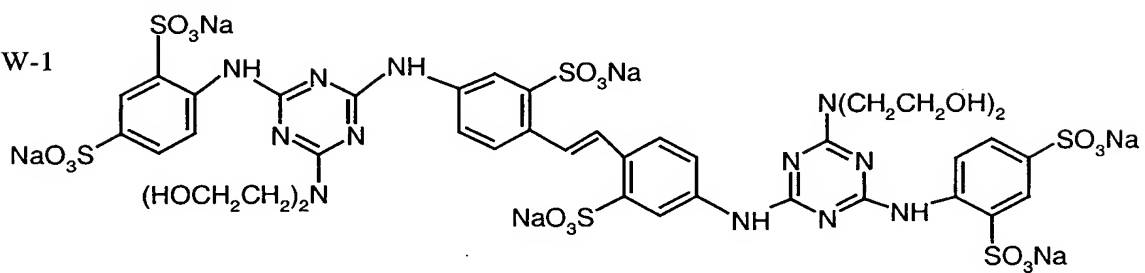
ST-5



ST-6



W-1



10

**Tabelle 1**

Schicht- aufbau	Bg-Kuppler	Ölbildner	Ölbildner- menge (g)	Ölbildner- Kuppler- Verhältnis	Nebendichte ND <sub>pp</sub> (%)	
101	BG-1/BG-2 (1 : 3)	TKP	0,8	2 : 1	28,5	Vergleich
102	BG-1/BG-2 (1 : 3)	TKP	0,6	1,5 : 1	28,9	Vergleich
103	BG-1/BG-2 (1 : 3)	TKP	0,3	0,75 : 1	29,8	Vergleich
104	BG-1/BG-2 (1 : 3)	TKP	0,2	0,5 : 1	32,7	Vergleich
105	I-10	TKP	0,8	2 : 1	30,1	Vergleich

Fortsetzung von Tabelle 1

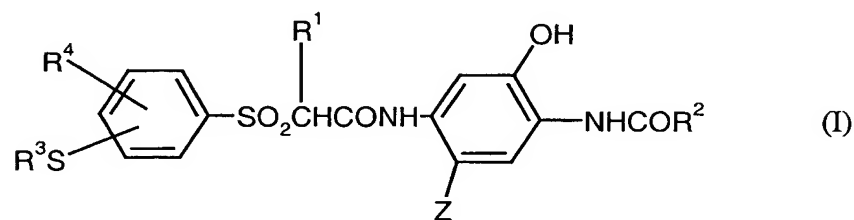
Schicht- aufbau	Bg-Kuppler	Ölbildner	Ölbildner- menge (g)	Ölbildner- Kuppler- Verhältnis	Nebendichte ND <sub>pp</sub> (%)	
106	I-10	TKP	0,6	1,5 : 1	26,2	Vergleich
107	I-10	TKP	0,3	0,75 : 1	22,7	Erfindung
108	I-10	TKP	0,2	0,5 : 1	22,0	Erfindung
109	I-1	DBP	0,8	2 : 1	28,4	Vergleich
110	I-1	DBP	0,6	1,5 : 1	25,1	Vergleich
111	I-1	DBP	0,3	0,75 : 1	22,5	Erfindung
112	I-1	DBP	0,2	0,5 : 1	21,9	Erfindung
113	I-33	TKP	0,8	2 : 1	28,6	Vergleich
114	I-33	TKP	0,6	1,5 : 1	26,3	Vergleich
115	I-33	TKP	0,3	0,75 : 1	22,2	Erfindung
116	I-33	TKP	0,2	0,5 : 1	20,9	Erfindung
117	I-33	TKP	0,1	0,25 : 1	21,0	Erfindung
118	I-33	P-122	0,3	0,75 : 1	21,8	Erfindung
119	I-33	P-91/TKP (1:1)	0,3	0,75 : 1	21,3	Erfindung

Bei dem in der Tabelle „DBP“ genannten Ölbildner handelt es sich um Dibutylphthalat.

- 5 Wie aus Tabelle 1 klar hervorgeht, wird durch Verringerung der Ölbildnermenge die Farbwiedergabe der erfindungsgemäßen Blaugrünkuppler im Gegensatz zu den Vergleichskupplern überraschenderweise deutlich verbessert und erfüllt so auch höchste Ansprüche.

Patentansprüche

1. Kopiermaterial mit einem Träger, wenigstens einer rotempfindlichen, wenigstens einen Blaugrünkuppler enthaltenden, wenigstens einer grünempfindlichen, wenigstens einen Purpurkuppler enthaltenden und wenigstens einer blauempfindlichen, wenigstens einen Gelbkuppler enthaltenden Silberhalogenidemulsionsschicht, dadurch gekennzeichnet, dass die rotempfindliche Schicht wenigstens einen Ölbildner enthält, der Blaugrünkuppler der Formel



entspricht, worin

$\text{R}^1$  ein Wasserstoffatom oder eine Alkylgruppe,

$\text{R}^2$  eine Alkyl-, Aryl- oder Hetarylgruppe,

$\text{R}^3$  eine Alkyl- oder Arylgruppe,

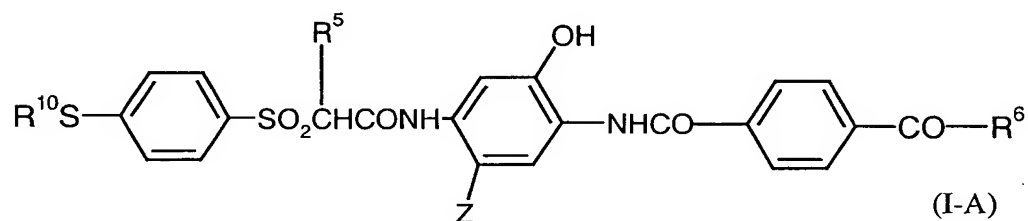
$\text{R}^4$  eine Alkyl-, Alkenyl-, Alkoxy-, Aryloxy-, Acyloxy-, Acylamino-, Sulfonyloxy-, Sulfamoylamino-, Sulfonamido-, Ureido-, Hydroxycarbonyl-, Hydroxycarbonylamino-, Carbamoyl-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylamino- oder Arylaminogruppe oder ein Wasserstoffatom und

$\text{Z}$  ein Wasserstoffatom oder eine unter den Bedingungen der chromogenen Entwicklung abspaltbare Gruppe bedeuten,

und das Gewichtsverhältnis von Ölbildner zu Blaugrünkuppler kleiner als 1 : 1 ist.

- 5      2.      Kopiermaterial nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass es sich um ein Colornegativ-Material handelt.
3.      Kopiermaterial nach einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass der Blaugrünkuppler der Formel

10



entspricht, worin

15

$\text{R}^5$  ein Wasserstoffatom oder eine Alkylgruppe,

$\text{R}^6$   $\text{OR}^7$  oder  $\text{NR}^8\text{R}^9$ ,

20

$\text{R}^7$  eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe mit 1 bis 6 C-Atomen,

$\text{R}^8$  eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe mit 1 bis 6 C-Atomen,

25

$\text{R}^9$  ein Wasserstoffatom oder eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe mit 1 bis 6 C-Atomen,

$\text{R}^{10}$  eine unsubstituierte oder substituierte Alkylgruppe und

Z ein Wasserstoffatom oder eine unter den Bedingungen der chromatographischen Entwicklung abspaltbare Gruppe bedeuten,

5 wobei die Gesamtzahl der C-Atome der Alkylgruppen  $R^7$  bis  $R^{10}$  in einem Kupplermolekül 8 bis 18 beträgt.

10 4. Kopiermaterial nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei dem Ölbildner um ein hochsiedendes organisches Lösungsmittel und/oder ein Polymer handelt.

5 5. Kopiermaterial nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass das Gewichtsverhältnis von Ölbildner zu Blaugrünkuppler wenigstens 0,05 : 1 beträgt.

15 6. Kopiermaterial nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei dem Ölbildner um ein hochsiedendes organisches Lösungsmittel handelt.

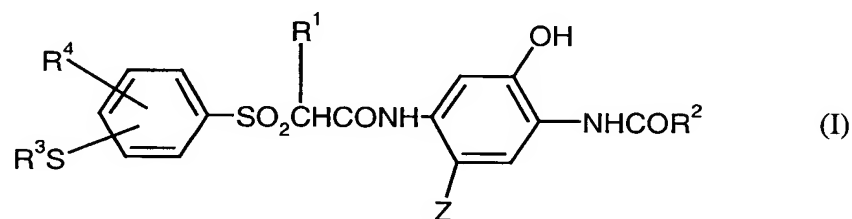
20 7. Kopiermaterial nach einem der Ansprüche 4 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei dem Polymer um ein wasserunlösliches und in organischen Lösungsmitteln lösliches Homo- oder Copolymer handelt.

25 8. Kopiermaterial nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass die Silberhalogenidkristalle der rotempfindlichen Schicht einen Chloridanteil von wenigstens 95 mol-% aufweisen.

- 5
9. Verfahren zur Herstellung eines positiven Aufsichtsbildes von einem Farbnegativ, wobei die Bildinformation auf ein Kopiermaterial aufbelichtet und das Material anschließend seinem Typ entsprechend verarbeitet wird, dadurch gekennzeichnet, dass ein Kopiermaterial nach einem der Ansprüche 1 bis 8 verwendet wird.
- 10
10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass das Farbnegativ digitalisiert wird und die Belichtung mit einem scannend arbeitenden Kopiergerät durchgeführt wird.
11. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass die Belichtung mit einem analog arbeitenden Kopiergerät durchgeführt wird.

**Farbfotografisches Kopiermaterial****Z u s a m m e n f a s s u n g**

Ein Kopiermaterial mit einem Träger, wenigstens einer rotempfindlichen, wenigstens einen Blaugrünkuppler enthaltenden, wenigstens einer grünempfindlichen, wenigstens einen Purpurkuppler enthaltenden und wenigstens einer blauempfindlichen, wenigstens einen Gelbkuppler enthaltenden Silberhalogenidemulsionsschicht, dadurch gekennzeichnet, dass die rotempfindliche Schicht wenigstens einen Ölbildner enthält, der Blaugrünkuppler der Formel



entspricht, worin

$\text{R}^1$  ein Wasserstoffatom oder eine Alkylgruppe,

$\text{R}^2$  eine Alkyl-, Aryl- oder Hetarylgruppe,

$\text{R}^3$  eine Alkyl- oder Arylgruppe,

$\text{R}^4$  eine Alkyl-, Alkenyl-, Alkoxy-, Aryloxy-, Acyloxy-, Acylamino-, Sulfonyloxy-, Sulfamoylamino-, Sulfonamido-, Ureido-, Hydroxycarbonyl-,

Hydroxycarbonylamino-, Carbamoyl-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylamino- oder Arylaminogruppe oder ein Wasserstoffatom und

Z ein Wasserstoffatom oder eine unter den Bedingungen der chromogenen Entwicklung abspaltbare Gruppe bedeuten,

und das Gewichtsverhältnis von Ölbildner zu Blaugrünkuppler kleiner als 1 : 1 ist, zeichnet sich durch eine hervorragende Farbwiedergabe aus.